PATENT COOPERATION TREATY

	From the INTERNATIONAL BUREAU			
PCT	То:			
NOTIFICATION OF THE RECORDING OF A CHANGE (PCT Rule 92bis.1 and Administrative Instructions, Section 422) Date of mailing (day/month/year) 12 January 2001 (12.01.01)	EPPING HERMANN & FISCHER Postfach 12 10 26 80034 München ALLEMAGNE			
Applicant's or agent's file reference				
99P3169P	IMPORTANT NOTIFICATION			
International application No.	International filing date (day/month/year)			
PCT/DE00/00783	13 March 2000 (13.03.00)			
The following indications appeared on record concerning: the applicant	the agent X the common representative			
Name and Address	State of Nationality State of Residence			
SIEMENS AKTIENGESELLSCHAFT Postfach 22 16 34	Telephone No.			
D-80506 München Germany	(089) 636-8 28 19			
	Facsimile No.			
	(089) 636-8 18 57 Teleprinter No.			
	releprinter No.			
2. The International Bureau hereby notifies the applicant that the	ne following change has been recorded concerning:			
X the person the name X the add				
Name and Address	State of Nationality State of Residence			
EPPING HERMANN & FISCHER Postfach 12 10 26	Telephone No.			
80034 München Germany	(089) 500-3290			
Communy	Facsimile No.			
	(089) 500-32999			
	Teleprinter No.			
Further observations, if necessary: An agent has been appointed as indicated in Bo	x 2.			
4. A copy of this notification has been sent to:				
X the receiving Office	the designated Offices concerned			
the International Searching Authority	X the elected Offices concerned			
X the International Preliminary Examining Authority	other:			
	Authorized officer			
The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes	Yolaine CUSSAC			
1211 Geneva 20, Switzerland	T-J			
Facsimile No.: (41-22) 740.14.35	Telephone No.: (41-22) 338.83.38			

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PATENT COOPERATION TREATY

From the INTERNATIONAL BUREAU

PCT

NOTIFICATION OF ELECTION

(PCT Rule 61.2)

,

Commissioner
US Department of Commerce
United States Patent and Trademark

Office, PCT 2011 South Clark Place Room

CP2/5C24

Arlington, VA 22202

Date of mailing (day/month/year) 22 November 2000 (22.11.00)	ETATS-UNIS D'AMERIQUE in its capacity as elected Office
International application No. PCT/DE00/00783	Applicant's or agent's file reference 99P3169P
International filing date (day/month/year) 13 March 2000 (13.03.00)	Priority date (day/month/year) 24 March 1999 (24.03.99)
Applicant	
KANITZ, Andreas et al	

The designated Office is hereby notified of its election made:
X in the demand filed with the International Preliminary Examining Authority on:
24 October 2000 (24.10.00)
in a notice effecting later election filed with the International Bureau on:
The election X was
was not
made before the expiration of 19 months from the priority date or, where Rule 32 applies, within the time limit under Rule 32.2(b).
ı.

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland

Authorized officer

R. Forax

Facsimile No.: (41-22) 740.14.35 Telephone No.: (41-22) 338.83.38

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

(Artikel 18 sowie Regeln 43 und 44 PCT)

Aktenzeichen des Anmelders oder Anwalts	WEITERES siehe Mitteilung über	siehe Mitteilung über die Übermittlung des internationalen Recherchenberichts (Formblatt PCT/ISA/220) sowie, soweit		
99P3169P	VORGEHEN zutreffend, nachstehe	HEN zutreffend, nachstehender Punkt 5		
Internationales Aktenzeichen	Internationales Anmeldedatum (Frühestes) Prioritätsdatum (Tag/ (Tag/Monat/Jahr)			
PCT/DE 00/00783	13/03/2000 24/03/1999			
Anmelder				
SIEMENS AKTIENGESELLSCHAFT				
Dieser internationale Recherchenbericht wurd Artikel 18 übermittelt. Eine Kopie wird dem Int	de von der Internationalen Recherchenbehörde ternationalen Büro übermittelt.	erstellt und wird dem Anmelder gemäß		
Dieser internationale Recherchenbericht umfa	aßt insgesamt 2 Blätter.			
	veils eine Kopie der in diesem Bericht genannte	en Unterlagen zum Stand der Technik bei.		
Grundlage des Berichts	anationala Danharaha auf das Caundlaga das ini	tornationalon Anmalduna in der Soracha		
a. Hinsichtlich der Sprache ist die inte durchgeführt worden, in der sie eing	rnationale Recherche auf der Grundlage der int gereicht wurde, sofern unter diesem Punkt nicht	s anderes angegeben ist.		
Die internationale Recherch Anmeldung (Regel 23.1 b))	ie ist auf der Grundlage einer bei der Behörde e durchgeführt worden.	eingereichten Übersetzung der internationalen		
b. Hinsichtlich der in der internationale	en Anmeidung offenbarten Nucleotid- und/od e Sequenzprotokolis durchgeführt worden, das	r Amlnosäuresequenz ist die internationale		
	Sequenzprotokolis durchgerunit worden, das Ildung in Schriflicher Form enthalten ist.			
) Land	onalen Anmeldung in computerlesbarer Form e	ingereicht worden ist.		
bei der Behörde nachträglic	h in schriftlicher Form eingereicht worden ist.			
	h in computerlesbarer Form eingereicht worder			
Die Erklärung, daß das nac internationalen Anmeldung	hträglich eingereichte schriftliche Sequenzproto im Anmeldezeitpunkt hinausgeht, wurde vorgel	koll nicht über den Offenbarungsgehalt der egt.		
Die Erklärung, daß die in ∞ wurde vorgelegt.	Die Erklärung, daß die in computerlesbarer Form erfaßten Informationen dem schriftlichen Sequenzprotokoll entsprechen,			
2. Bestimmte Ansprüche hal	ben sich als nicht recherchierbar erwiesen (siehe Feld I).		
3. Mangelnde Einheitlichkeit	t der Erfindung (siehe Feld II).			
4. Hinsichtlich der Bezelchnung der Erflr	nduna			
	gereichte Wortlaut genehmigt.			
wurde der Wortlaut von der Behörde wie folgt festgesetzt:				
5. Hinsichtlich der Zusammenfassung				
wird der vom Anmelder eingereichte Wortlaut genehmigt.				
wurde der Wortlaut nach Regel 38.2b) in der in Feld III angegebenen Fassung von der Behörde festgesetzt. Der Anmelder kann der Behörde innerhalb eines Monats nach dem Datum der Absendung dieses internationalen Recherchenberichts eine Stellungnahme vorlegen.				
6. Folgende Abbildung der Zelchnungen ist mit der Zusammenfassung zu veröffentlichen: Abb. Nr				
wie vom Anmelder vorgeschlagen keine der Abb.				
weil der Anmelder selbst keine Abbildung vorgeschlagen hat.				
weil diese Abbildung die Er	findung besser kennzeichnet.			

THIS PAGE BLANK (USPIU)

A. KLASS IPK 7	IFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES H01L51/20		
,			
Nach der In	nternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	ssifikation und der IPK	
	RCHIERTE GEBIETE erter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo	do)	
IPK 7	H01L	we y	
Recherchie	erte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	weit diese unter die recherchierten Gebiete	fallen
Während d	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	ame der Datenbank und evtl. verwendete	Suchbegriffe)
EPO-In	nternal, INSPEC, PAJ		
C. ALS W	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Х	EP 0 869 701 A (MITSUBISHI CHEM C 7. Oktober 1998 (1998-10-07) das ganze Dokument	CORP)	1-10
	itere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu nehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie	- · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
° Besonder "A" Veröffr aber "E" älteres Anme "L" Veröffe schei	re Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist s Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen eldedatum veröffentlicht worden ist entlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- inen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem oder dem Prioritätsdatum veröffentlich Anmeldung nicht kollidiert, sondem nu Erfindung zugrundeliegenden Prinzips Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bede kann allein aufgrund dieser Veröffentlierlinderischer Tätigkeit beruhend betra "Y" Veröffentlichung von besonderer Beder "Y" Veröffentlichung von besonderer Beder	t worden ist und mit der r zum Verständnis des der oder der ihr zugrundeliegenden utung; die beanspruchte Erfindung chung nicht als neu oder auf achtet werden utung; die beanspruchte Erfindung
ausge "O" Veröff eine "P" Veröffe	eführt) fentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht entlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	kann nicht als äuf erfinderischer Tätigl werden, wenn die Veröffentlichung mi Veröffentlichungen dieser Kategorie ir diese Verbindung für einen Fachmanr "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselber	t einer oder mehreren anderen 1 Verbindung gebracht wird und 1 naheliegend ist
Datum des	s Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Re	echerchenberichts
1	19. Juli 2000	26/07/2000	
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340–3016	Bevollmächtigter Bediensteter van der Linden, J	- J. E .

THIS PAGE BLANK (USPTO)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

tion on patent family members

It tional Application No
PCT/DE 00/00783

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date	
EP 0869701 A	07-10-1998	JP 11026167 A	29-01-1999	

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 7: WO 00/57499 (11) Internationale Veröffentlichungsnummer: H01L 51/20 A1 (43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

28. September 2000 (28.09.00)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/DE00/00783

(22) Internationales Anmeldedatum:

13. März 2000 (13.03.00)

(30) Prioritätsdaten:

199 13 350.6

24. März 1999 (24.03.99)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): SIEMENS AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Wittelsbacherplatz 2, D-80333 München (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): KANITZ, Andreas [DE/DE]; Nackendorf 27, D-91315 Höchstadt (DE). STÖSSEL, Matthias [DE/DE]; Äussere Tennenloher Strasse 47, D-91058 Erlangen (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: SIEMENS AKTIENGE-SELLSCHAFT; Postfach 22 16 34, D-80506 München (DE).

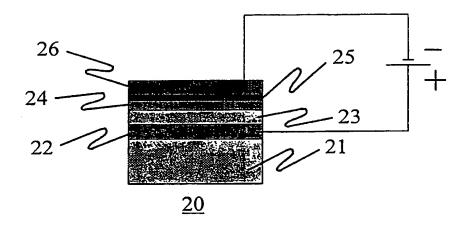
(81) Bestimmungsstaaten: CA, CN, JP, KR, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: ORGANIC ELECTROLUMINESCENT COMPONENT

(54) Bezeichnung: ORGANISCHES ELEKTROLUMINESZIERENDES BAUTEIL



(57) Abstract

The invention relates to an organic electroluminescent component consisting of the following: a transparent bottom electrode (22) which is located on a substrate (21), a top electrode (26) consisting of a metal that is inert towards oxygen and moisture; at least one organic functional layer (23, 24) which is located between the bottom electrode (22) and the top electrode (26) and a charge carrier injection layer (25) containing a metal complex salt with the composition (Me1)(Me2) F_{m+n}, m and n each being a whole number in accordance with the valence of the metals Me1 and Me2, Me1 = Li, Na, K, Mg or Ca, Me2 = Mg, Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm or Yb, on the condition that Me1 ≠ Me2.

(57) Zusammenfassung

Das organische elektrolumineszierende Bauteil nach der Erfindung weist folgende Bestandteile auf: eine auf einem Substrat (21) befindliche transparente Bottom-Elektrode (22), eine Top-Elektrode (26) aus einem gegen Sauerstoff und Feuchtigkeit inerten Metall, wenigstens eine zwischen der Bottom-Elektrode (22) und der Top-Elektrode (26) angeordnete organische Funktionsschicht (23, 24) und eine ein Metallkomplexsalz der Zusammensetzung (Me1)(Me2) F_{m+n} enthaltende Ladungsträgerinjektionsschicht (25), wobei folgendes gilt: m und n sind jeweils eine ganze Zahl entsprechend der Wertigkeit der Metalle Me1 und Me2, Me1 = Li, Na, K, Mg oder Ca, Me2 = Mg, Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm oder Yb, mit der Maßgabe: Me1 \neq Me2.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
ΑU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
ΑZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	LT.	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko	03	Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neuseeland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen	2,11	Zillibabwe
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	ΚZ	Kasachstan	RO	Rumānien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

1

Beschreibung

Organisches elektrolumineszierendes Bauteil

Die Erfindung betrifft ein organisches elektrolumineszierendes Bauteil, insbesondere eine organische lichtemittierende Diode.

Wegen der starken Zunahme der Informationsmenge gewinnt die Visualisierung von Daten ständig an Bedeutung. Für den Einsatz in mobilen und tragbaren elektronischen Geräten wurde dazu die Technik der Flachbildschirme ("Flat Panel Displays") entwickelt. Der Markt der Flachbildschirme wird derzeit weitgehend von der Technologie der Flüssigkristall-Anzeigen (LC-Displays) dominiert. Neben der kostengünstigen Herstell-

- 15 (LC-Displays) dominiert. Neben der kostengünstigen Herstellbarkeit, geringer elektrischer Leistungsaufnahme, kleinem Gewicht und geringem Platzbedarf weist die Technik der LC-Displays jedoch auch gravierende Nachteile auf.
- LC-Displays sind nicht selbst-emittierend und daher nur bei besonders günstigen Umgebungslichtverhältnissen leicht abzulesen oder zu erkennen. Dies macht in den meisten Fällen eine Hinterleuchtungseinrichtung erforderlich, die aber die Dicke des Flachbildschirms vervielfacht. Außerdem wird dann
- der überwiegende Anteil der elektrischen Leistungsaufnahme für die Beleuchtung benötigt, und es ist eine höhere Spannung für den Betrieb der Lampen oder Leuchtstoffröhren erforderlich, die meistens mit Hilfe von "Voltage-up-Konvertern" aus Batterien oder Akkumulatoren erzeugt wird. Weitere Nachteile
- sind der stark eingeschränkte Betrachtungswinkel der LC-Displays und die langen Schaltzeiten einzelner Pixel, welche typischerweise bei einigen Millisekunden liegen und zudem stark temperaturabhängig sind. Der verzögerte Bildaufbau macht sich beispielsweise beim Einsatz in Verkehrsmitteln
- 35 oder bei Videoapplikationen äußerst störend bemerkbar.

2

Neben den LC-Displays gibt es noch weitere Flachbildschirmtechnologien, beispielweise die Technologie der Flachbildschirm-Kathodenstrahlröhren, der Vakuum-Fluoreszenzanzeigen und der anorganischen Dünnfilm-Elektrolumineszenzanzeigen. Diese Technologien haben jedoch entweder noch nicht den erforderlichen technischen Reifegrad erreicht oder sie sind aufgrund hoher Betriebsspannungen bzw. hoher Herstellungskosten - nur bedingt für den Einsatz in tragbaren elektronischen Geräten geeignet.

10

5

Anzeigen auf der Basis organischer Leuchtdioden ("Organic Light Emitting Diodes" = OLEDs) weisen die genannten Nachteile nicht auf. Aufgrund der Selbstemissivität entfällt die Notwendigkeit einer Hinterleuchtung, wodurch der Platzbedarf und die elektrische Leistungsaufnahme erheblich reduziert wird. Die Schaltzeiten liegen etwa bei einer Mikrosekunde und sind nur wenig temperaturabhängig, was den Einsatz für Videoapplikationen ermöglicht. Der Ablesewinkel beträgt nahezu 180°, und Polarisationsfolien, wie sie bei LC-Displays erforderlich sind, entfallen, so daß eine größere Helligkeit der Anzeigeelemente erzielbar ist. Weitere Vorteile sind die Verwendbarkeit flexibler und nicht-planarer Substrate sowie eine einfache und kostengünstige Herstellung.

Der Aufbau organischer Leuchtdioden erfolgt typischerweise folgendermaßen.

Ein transparentes Substrat, beispielsweise Glas, wird großflächig mit einer transparenten Elektrode (Bottom-Elektrode,

Anode), beispielsweise aus Indium-Zinn-Oxid (ITO), beschichtet. Je nach Anwendung wird dann die transparente Elektrode mit Hilfe eines photolithographischen Prozesses - strukturiert.

Auf das Substrat mit der strukturierten Elektrode werden eine oder mehrere organische Schichten, bestehend aus Polymeren, Oligomeren, niedermolekularen Verbindungen oder Mischungen

3

5

10

15

20

25

hiervon, aufgebracht. Beispiele für Polymere sind Polyanilin, Poly(p-phenylen-vinylen) und Poly(2-methoxy-5-(2'-ethyl)hexyloxy-p-phenylen-vinylen). Beispiele für niedermolekulare, bevorzugt positive Ladungsträger transportierende Verbindungen sind N, N'-Bis-(3-methylphenyl)-N, N'-bis-(phenyl)-benzidin (m-TPD), 4,4',4"-Tris-(N-3-methylphenyl-N-phenyl-amino)-triphenylamin (m-MTDATA) und 4,4',4"-Tris-(carbazol-9-yl)-triphenylamin (TCTA). Als Emitter wird beispielsweise Hydroxychinolin-Aluminium-III-salz (Alq3) verwendet, das mit geeigneten Chromophoren dotiert sein kann (Chinacridon-Derivate, aromatische Kohlenwasserstoffe usw.). Gegebenenfalls können zusätzliche Stoffe, welche die elektrooptischen und die Langzeiteigenschaften beeinflussen, wie Kupfer-Phthalocyanin, vorhanden sein. Das Aufbringen von Polymeren erfolgt meistens aus der flüssigen Phase durch Rakeln oder Spin-coating, niedermolekulare und oligomere Verbindungen werden meistens aus der Gasphase durch Aufdampfen oder "Physical Vapor Deposition" (PVD) abgeschieden. Die Gesamtschichtdicke kann zwischen 10 nm und 10 µm betragen, typischerweise liegt sie im Bereich zwischen 50 und 200 nm.

Auf die organische (n) Schicht (en) wird eine Gegenelektrode (Top-Elektrode, Kathode) aufgebracht, welche üblicherweise aus einem Metall, aus einer Metall-Legierung oder aus einer dünnen Isolatorschicht und einer dicken Metallschicht besteht. Die Herstellung der Kathodenschicht erfolgt meistens mittels Gasphasenabscheidung durch thermisches Verdampfen, Elektronenstrahlverdampfen oder Sputtern.

Wenn als Kathodenmaterial Metalle verwendet werden, so müssen diese eine geringe Austrittsarbeit (typischerweise < 3,7 eV) besitzen, damit Elektronen effizient in den organischen Halbleiter injiziert werden können. Meistens werden hierzu Alkalimetalle, Erdalkalimetalle oder Seltenerdmetalle verwendet; die Schichtdicke liegt zwischen 0,2 nm und einigen hundert Nanometern, im allgemeinen jedoch bei einigen 10 Nanometern. Da diese unedlen Metalle unter Atmosphärenbedingungen jedoch

4

zu Korrosion neigen, ist es erforderlich, auf die Kathodenschicht zusätzlich noch eine Schicht eines edleren, inerten Metalls, wie Aluminium (Al), Kupfer (Cu), Silber (Ag) oder Gold (Au) aufzubringen, welche die unedle Metallschicht vor Feuchtigkeit und Luftsauerstoff schützt.

5

Zur Erhöhung der Stabilität der Kathoden gegen eine korrosionsbedingte Defektbildung wird - anstelle eines reinen unedlen Metalls - häufig eine Legierung aus einem effizient 10 elektroneninjizierenden, aber korrosionsanfälligen unedlen Metall (Austrittsarbeit < 3,7 eV) und einem korrosionsbeständigen edlen Metall, wie Al, Cu, Ag und Au, verwendet. Der Anteil des unedlen Metalls an der Legierung kann zwischen einigen Promille und etwa 90 % betragen. Die Legierungen 15 werden meistens durch gleichzeitige Abscheidung der Metalle aus der Gasphase, beispielsweise durch Koverdampfen, gleichzeitiges Sputtern mit mehreren Quellen und Sputtern unter Verwendung von Legierungstargets erzeugt. Aber auch auf derartige Kathoden wird meistens zusätzlich noch eine Schicht 20 aus einem edlen Metall, wie Al, Cu, Ag oder Au, als Korrosionsschutz aufgebracht.

Kathoden aus edlen Metallen, d.h. Metallen mit einer Austrittsarbeit > 3,7 eV, sind, wenn sie in direktem Kontakt zum 25 organischen Halbleiter eingesetzt werden, sehr ineffiziente Elektroneninjektoren. Wird jedoch zwischen der obersten elektronenleitenden organischen Schicht und der Metallelektrode eine dünne isolierende Zwischenschicht (Schichtdicke im allgemeinen zwischen 0,2 und 5 nm) angeordnet, so steigt die Effizienz der Leuchtdioden erheblich. Als isolierendes Mate-30 rial für eine derartige Zwischenschicht kommen Oxide, wie Aluminiumoxid, Alkali- und Erdalkalioxide und andere Oxide, sowie Alkali- und Erdalkalifluoride in Frage (siehe dazu: Appl. Phys. Lett., Vol. 71 (1997), Seiten 2560 bis 2562; US-PS 5 677 572; EP-OS 0 822 603). Auf die dünne isolierende 35 Zwischenschicht wird dann eine Metallelektrode aufgebracht, die aus einem reinen Metall oder einer Metall-Legierung

5

besteht. Das isolierende Material kann dabei auch zusammen mit dem Elektrodenmaterial durch Koverdampfen aufgebracht werden (Appl. Phys. Lett., Vol. 73 (1998), Seiten 1185 bis 1187).

5

10

Aufgabe der Erfindung ist es, ein organisches elektrolumineszierendes Bauteil, insbesondere eine organische lichtemittierende Diode, derart auszugestalten, daß einerseits auf eine hermetische Abdichtung der Top-Elektrode verzichtet werden kann und andererseits die Auswahl an auf der Kathodenseite einsetzbaren Materialien vergrößert wird.

Dies wird erfindungsgemäß durch ein Bauteil erreicht, das gekennzeichnet ist durch

- 15 eine auf einem Substrat befindliche transparente Bottom-Elektrode,
 - eine Top-Elektrode aus einem gegen Sauerstoff und Feuchtigkeit inerten Metall,
 - wenigstens eine zwischen der Bottom-Elektrode und der Top-Elektrode angeordnete organische Funktionsschicht und
 - eine ein Metallkomplexsalz der Zusammensetzung $(\text{Me1}) \; (\text{Me2}) \; F_{m+n} \; \; \text{enthaltende Ladungsträgerinjektionsschicht,}$ wobei folgendes gilt:

m und n sind jeweils eine ganze Zahl entsprechend der Wertigkeit der Metalle Mel und Me2 (das Metall Mel besitzt
dabei die Wertigkeit m, das Metall Me2 die Wertigkeit n),
Mel = Li, Na, K, Mg oder Ca,

Me2 = Mg, Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm oder Yb,
mit der Maßgabe: Me1 ≠ Me2.

30

35

20

Das wesentliche Merkmal des organischen elektrolumineszierenden Bauteils nach der Erfindung besteht somit in einem spezifischen Aufbau auf der Kathodenseite, nämlich in der Kombination einer gegenüber Umwelteinflüssen indifferenten Top-Elektrode mit einer Ladungsträgerinjektionsschicht aus einem speziellen Metallkomplexsalz der Zusammensetzung (Me1) (Me2) F_{m+n} , d.h. einem Doppelfluorid. Aufgrund dieses

6

Aufbaus kann eine hermetische Abdichtung bzw. Versiegelung der Top-Elektrode unterbleiben. Durch das spezielle Material für die Ladungsträgerinjektionsschicht wird nicht nur das Angebot für die auf der Kathodenseite einsetzbaren Materialien verbreitert, sondern durch dieses Material wird auch eine Verbesserung der Emissionseigenschaften erreicht, die in einer deutlich höheren Lichtausbeute, einer verringerten Betriebsspannung und einer längeren Lebensdauer im Betrieb zum Ausdruck kommt.

10

15

20

5

Die Ladungsträgerinjektionsschicht (aus einem speziellen Metallkomplexsalz) ist vorzugsweise als dünne Isolierschicht zwischen der Top-Elektrode und der organischen Funktionsschicht angeordnet, beim Vorhandensein mehrerer Funktionsschicht angeordnet, beim Vorhandensein mehrerer Funktionsschichten zwischen der obersten Funktionsschicht und der Top-Elektrode. Befindet sich beim Bauteil nach der Erfindung auf der (obersten) Funktionsschicht zusätzlich noch eine Elektronentransportschicht, so ist die Ladungsträgerinjektionsschicht zwischen dieser Schicht und der Top-Elektrode angeordnet. In allen diesen Fällen beträgt die Dicke der Ladungsträgerinjektionsschicht vorzugsweise etwa 0,1 bis 20 nm.

Die Ladungsträgerinjektionsschicht kann quasi aber auch in die Top-Elektrode, in die (oberste) organische Funktions
25 schicht oder in eine gegebenenfalls vorhandene Elektronentransportschicht integriert sein, d.h. das Metallkomplexsalz
ist dann Bestandteil einer der genannten Schichten. Die Herstellung derartiger Schichten kann vorteilhaft durch Koverdampfen der entsprechenden Materialien erfolgen, beispiels
weise durch Koverdampfen des Top-Elektrodenmaterials und des
Metallkomplexsalzes.

Das Metallkomplexsalz weist die Zusammensetzung (Me1) (Me2) F_{m+n} auf, wobei m und n der Wertigkeit des jeweiligen Metalls entsprechen. Für Mel gilt: m=1 (Li, Na, K) oder m=2 (Mg, Ca); für Me2 gilt: n=1 (Ag) oder n=2 (Mg, Ca, Zn, Ba) oder n=3 (Al, Sb, Sm, Yb). Das Metall Mel ist vor-

7

zugsweise Lithium (Li), das Metall Me2 vorzugsweise Magnesium (Mg), Aluminium (Al), Calcium (Ca), Silber (Ag) oder Barium (Ba).

Vorteilhaft wird als Metallkomplexsalz eines der Doppelfluoride LiAgF₂, LiBaF₃ und LiAlF₄ eingesetzt. Weitere
derartige Doppelfluoride sind beispielsweise NaAgF₂, KAgF₂,
LiMgF₃, LiCaF₃, CaAgF₃ und MgBaF₄. Komplexsalze dieser Art
sowie Verfahren zu deren Herstellung sind an sich bekannt
(siehe dazu die Ausführungsbeispiele sowie beispielsweise
"Gmelins Handbuch der Anorganischen Chemie", 8. Auflage
(1926), System-Nummer 5 (Fluor), Seiten 58 bis 72).

Die Top-Elektrode, die im allgemeinen eine Dicke > 100 nm

15 aufweist, besteht vorzugsweise aus einem der folgenden
Metalle: Aluminium (Al), Silber (Ag), Platin (Pt) und Gold
(Au). Das Elektrodenmaterial kann aber auch eine Legierung
aus zweien dieser Metalle sein. Als weitere Metalle für die
Top-Elektrode kommen Magnesium (Mg), Calcium (Ca), Zink (Zn),

20 Antimon (Sb) und Barium (Ba) in Betracht.

Die Bottom-Elektrode besteht im allgemeinen aus Indium-Zinn-Oxid (ITO). Weitere mögliche Materialien für die Bottom-Elektrode sind Zinnoxid und Wismutoxid. Als Substrat für die Bottom-Elektrode dient gewöhnlich Glas.

25

30

Das Bauteil nach der Erfindung weist vorzugsweise zwei organische Funktionsschichten auf, nämlich eine an der Bottom-Elektrode angeordnete Lochleitschicht, welche positive Ladungsträger transportiert, und eine darauf befindliche Emissionsschicht, die auch als Lumineszenzschicht bezeichnet

wird. Anstelle einer Lochleitschicht können vorteilhaft auch zwei oder mehr Lochleitschichten eingesetzt werden.

Die Materialien für die genannten Schichten sind an sich bekannt. Für die Lochleitschicht(en) wird im vorliegenden Fall vorzugsweise N,N'-Bis-(3-methylphenyl)-N,N'-bis-(phenyl)- WO 00/57499

8

benzidin (m-TPD), 4,4',4"-Tris-(N-1-naphthyl-N-phenylamino)-triphenylamin (Naphdata) oder N,N'-Bis-phenyl-N,N'-bis- α -naphthyl-benzidin (α -NPD) verwendet. Das Material für die Emissionsschicht ist vorzugsweise Hydroxychinolin-Aluminium-III-salz (Alq3). Diese Verbindung kann gleichzeitig auch zum Elektronentransport dienen. Für die Emissionsschicht kann beispielsweise auch Chinacridon eingesetzt werden, für eine gegebenenfalls vorhandene Elektronentransportschicht eines der für diesen Zweck bekannten Oxadiazolderivate.

10

15

20

5

Insbesondere im Hinblick auf organische lichtemittierende Dioden bietet die Erfindung die folgenden weiteren Vorteile:

- Erleichterte Handhabung
 Aufgrund der Stabilität des Materials der Top-Elektrode muß
 bei der Herstellung und Weiterverarbeitung von OLEDs nicht
 unter einer Inertgasatmosphäre gearbeitet werden.
- Performance
 Im Vergleich zu Top-Elektroden aus unedlen Metallen ist die Betriebsspannung deutlich erniedrigt und die Lichtausbeute und Effizienz erheblich gesteigert.
- Verbesserte Eigenschaften

 Beispielsweise im Vergleich zu LiF als Material für die

 Zwischenschicht haben Verbindungen wie LiAlF4 den Vorteil,

 daß sie weniger hygroskopisch sind, was die Handhabung und

 Lagerung erleichtert. Die Doppelfluoride lassen sich auch
 leichter verdampfen und sind weniger basisch (als LiF),

 wodurch die Verträglichkeit mit den organischen Funktionsschichten erhöht wird.
- Anhand von Ausführungsbeispielen und Figuren soll die Erfindung noch näher erläutert werden.
 Es zeigt:
 - Figur 1 ein herkömmliches OLED-Display,
 - Figur 2 ein OLED-Display nach der Erfindung,
- Figur 3 Leuchtdichte/Spannung-Kennlinien, Figur 4 Effizienz/Leuchtdichte-Kennlinien,

9

Figur 5 eine Gegenüberstellung der Leuchtdichte verschiedener Materialien.

Beispiel 1

5

Herstellung von Lithiumaluminiumfluorid LiAlF4

Lithiumaluminiumhydrid LiAlH4 wird mit destilliertem Wasser vorsichtig hydrolysiert, anschließend wird mit Flußsäure (HF) im Überschuß umgesetzt. Das dabei ausfallende Metallkomplexsalz LiAlF4 wird abgesaugt, mehrmals mit Wasser und Ethanol gewaschen und dann getrocknet.

Beispiel 2

15

10

Herstellung von Lithiumsilberfluorid LiAgF2

Eine Lösung stöchiometrischer Mengen von Lithiumhydroxid und Silberacetat in Eisessig werden - unter Lichtausschluß - mit Flußsäure (HF) im Überschuß umgesetzt; dabei fällt das Metallkomplexsalz LiAgF2 aus. Nach der Zugabe des gleichen Volumens Ethanol wird das Komplexsalz abgesaugt, mit Ethanol gewaschen und getrocknet.

25 Beispiel 3

Herstellung von Lithiumbariumfluorid LiBaF3

Eine wäßrige Lösung stöchiometrischer Mengen von Lithiumhydroxid und Bariumhydroxid werden mit Flußsäure (HF) im
Überschuß umgesetzt. Das Metallkomplexsalz LiBaF3 fällt in
der Kälte (Eiskühlung) aus; es wird abgesaugt, mehrmals mit
Ethanol gewaschen und dann getrocknet.

In entsprechender Weise wird das Metallkomplexsalz $LiCaF_3$ hergestellt, wobei die Reaktionslösung erforderlichenfalls eingeengt wird.

10

Das Metallkomplexsalz LiMg F_3 kann in gleicher Weise hergestellt werden, als Ausgangsstoffe werden dabei Lithiummethylat und Magnesiummethylat eingesetzt.

5 Beispiel 4

Herstellung eines herkömmlichen OLED-Displays (10) mit einer Mg/Ag-Kathode (siehe Figur 1)

10 Auf ein Glas-Substrat (11) wird eine ITO-Schicht (12) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht. Diese Schicht wird dann photolithographisch in der Weise strukturiert, daß eine streifenförmige Struktur entsteht. Auf das derart vorbehandelte beschichtete Substrat wird - durch thermisches Verdampfen - zunächst eine Schicht aus m-TPD (13) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht und dann eine Schicht (14)

aus Alq3 mit einer Dicke von ca. 65 nm.

Auf die organische Schicht (14) wird durch thermisches Verdampfen mittels zwei gleichzeitig betriebener Verdampfer-20 quellen eine Schicht (15) aus einer Magnesium-Silber-Legierung (Mg:Ag-Mischungsverhältnis 10:1) mit einer Dicke von ca. 150 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine Schicht (16) aus reinem Silber mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Metallschichten werden dabei 25 durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß Kathodenstreifen entstehen, welche senkrecht zu den ITO-Streifen liegen. Jeweils an den Kreuzungspunkten der ITO-Bahnen mit den Metallbahnen entstehen auf diese Weise -30 zusammen mit den dazwischenliegenden organischen Schichten organische Leuchtdioden mit einer aktiven Fläche von 2 x 2 mm 2 . Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Metallbahnen werden negativ kontaktiert.

11

PCT/DE00/00783

Beispiel 5

WO 00/57499

Herstellung eines OLED-Displays (20) nach der Erfindung (siehe Figur 2)

5

10

Auf ein Glas-Substrat (21) wird eine ITO-Schicht (22) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht. Diese Schicht wird dann photolithographisch in der Weise strukturiert, daß eine streifenförmige Struktur entsteht. Auf das derart vorbehandelte beschichtete Substrat wird – durch thermisches Verdampfen – zunächst eine Schicht aus m-TPD (23) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht und dann eine Schicht (24) aus Alq3 mit einer Dicke von ca. 65 nm.

- Auf die organische Schicht (24) wird durch thermisches Verdampfen eine Schicht (25) aus LiAlF4 mit einer Dicke von ca. 1 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine als Top-Elektrode dienende Schicht (26) aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die beiden Schichten werden dabei entsprechend Beispiel 4 durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß organische Leuchtdioden entstehen. Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Top-Elektrode negativ.
- In Tabelle 1 sind die Ergebnisse von Messungen an den OLEDs entsprechend den Beispielen 4 und 5 zusammengefaßt. Als charakteristische Kenndaten sind hierbei die Schwellenspannung (der Elektrolumineszenz), die Spannung und die Effizienz, jeweils bei einer Leuchtdichte von 1500 cd/m², die maximale Leuchtdichte und die Leuchtdichte bei einer Stromdichte von 50 mA/cm² aufgeführt.

12

Tabelle 1

10

15

20

Bei-	Schwellen-	Spannung	Effizienz	maximale	Leucht-
spiel	spannung	[V]	[lm/W]	Leucht-	dichte
	[V]	bei	bei	dichte	$[cd/m^2]$
		1500 cd/m²	1500 cd/m²	[cd/m²]	bei
					50 mA/cm²
4	2,08	14,48	0,677	15957	1544
5	1,87	14,12	0,720	18801	1605

Es zeigt sich, daß die Schwellen- und die Betriebsspannung des Displays nach der Erfindung (Beispiel 5) unterhalb der entsprechenden Werte beim herkömmlichen Display (Beispiel 4) liegen, obwohl die Dicke der LiAlF₄-Schicht nicht optimiert wurde. Die Werte für die Effizienz und die erzielten Leuchtdichten liegen beim Display nach der Erfindung oberhalb der entsprechenden Werte des herkömmlichen Displays.

In Figur 3 sind die Leuchtdichte/Spannung-Kennlinien der Displays nach den Beispielen 4 und 5 dargestellt. Aus dieser Darstellung ist die erhöhte Leuchtdichte des Displays nach der Erfindung klar ersichtlich.

Insgesamt ist folgendes festzustellen:

- Im Display nach der Erfindung (Beispiel 5) findet eine Kathode aus Aluminium Verwendung, mit der normalerweise Effizienzen erzielt werden, welche um ca. 40 bis 50 % unterhalb der entsprechenden Werte bei Mg/Ag-Kathoden (Beispiel 4) liegen. Aluminium ist andererseits aber gegenüber Umwelteinflüssen, wie Luftsauerstoff und Feuchtigkeit, stabiler als Magnesium.
- 25 Durch das Einbringen einer dünnen LiAlF₄-Schicht zwischen die organischen Funktionsschichten und die Al-Kathode läßt sich aber die Effizienz von OLEDs mit einer Al-Kathode steigern, und zwar sogar über die entsprechenden Werte von OLEDs mit einer Mg/Ag-Kathode hinaus. Auf diese Weise kön-

13

nen hocheffiziente OLEDs mit stabiler Kathode aufgebaut werden.

Beispiel 6

5

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Mg/Ag-Kathode

Auf ein Glas-Substrat wird eine ITO-Schicht mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht. Diese Schicht wird dann photolithographisch in der Weise strukturiert, daß eine streifenförmige Struktur entsteht. Auf das derart vorbehandelte
beschichtete Substrat wird - durch thermisches Verdampfen zunächst eine Schicht aus Naphdata mit einer Dicke von ca.
55 nm aufgebracht, dann eine Schicht aus α-NPD mit einer
Dicke von ca. 5 nm und schließlich eine Schicht aus Alq; mit
einer Dicke von ca. 65 nm.

Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird durch thermisches Verdampfen mittels zwei gleichzeitig betriebener Verdampferquellen eine Schicht aus einer Magnesium-Silber-20 Legierung (Mg:Ag-Mischungsverhältnis 10:1) mit einer Dicke von ca. 150 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine Schicht aus reinem Silber mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Metallschichten werden dabei durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, 25 so daß Kathodenstreifen entstehen, welche senkrecht zu den ITO-Streifen liegen. Jeweils an den Kreuzungspunkten der ITO-Bahnen mit den Metallbahnen entstehen auf diese Weise zusammen mit den dazwischenliegenden organischen Schichten -30 organische Leuchtdioden mit einer aktiven Fläche von 2 x 2 mm². Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Metallbahnen werden negativ kontaktiert.

14

PCT/DE00/00783

Beispiel 7

WO 00/57499

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird dann durch thermisches Verdampfen - in entsprechender Weise - eine Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von 150 nm aufgebracht.

10

Beispiel 8

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und einer LiF-Zwischenschicht

15

20

25

35

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiF mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die beiden Schichten werden dabei entsprechend Beispiel 6 durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß organische Leuchtdioden entstehen. Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Al-Kathode negativ.

Beispiel 9

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und 30 einer LiAlF4-Ladungsträgerinjektionsschicht

Entsprechend Beispiel 8 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiAlF4 mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine – als Top-Elektrode dienende – Schicht aus Aluminium mit

15

einer Dicke von ca. 150 nm. Die Strukturierung und die Kontaktierung erfolgen entsprechend Beispiel 8.

Beispiel 10

5

35

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und einer $\text{LiAgF}_2\text{-Ladungstr\"{a}gerinjektionsschicht}$

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiAgF2 mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine - als Top-Elektrode dienende - Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Strukturierung und die Kontaktierung erfolgen entsprechend Beispiel 8.

Beispiel 11

20 Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und einer LiBaF3-Ladungsträgerinjektionsschicht

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische 25 Schicht (aus Alq3) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiBaF3 mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine – als Top-Elektrode dienende – Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Strukturierung und die Kontaktierung erfolgen entsprechend Beispiel 8.

In Tabelle 2 sind die Ergebnisse von Messungen an den OLEDs entsprechend den Beispielen 6 bis 11 zusammengefaßt. Als charakteristische Kenndaten sind hierbei die Schwellenspannung (der Elektrolumineszenz), die Spannung und die Effizienz, jeweils bei einer Leuchtdichte von 1500 cd/m²,

16

sowie die Leuchtdichte bei einer Stromdichte von 50 mA/cm 2 aufgeführt.

Tabelle 2

5

Bei-	Schwellen-	Spannung [V]	Effizienz	Leuchtdichte
spiel	spannung [V]	bei	[lm/W]	[cd/m²]
1		1500 cd/m²	bei	bei
			1500 cd/m²	50 mA/cm ²
6	3,19	9,96	1,08	1722
7	7,15	16,52	0,48	1275
8	3,17	9,47	1,19	1809
9	4,23	11,97	0,88	1684
10	3,49	10,86	1,00	1745
11	2,56	9,58	1,26	1948

Es zeigt sich, daß die Schwellen- und die Betriebsspannungen der Displays nach der Erfindung (Beispiele 9 bis 11), die eine Al-Kathode und eine Ladungsträgerinjektionsschicht aus einem Metallkomplexsalz aufweisen, mit den Werten vergleichbar sind, die bei Displays mit einer Mg/Ag-Kathode bzw. mit einer Al-Kathode und einer LiF-Zwischenschicht (Beispiele 6 und 8) erhalten werden und deutlich unterhalb der entsprechenden Werte bei einem Display mit reiner Al-Kathode (Beispiel 7) liegen. Die Displays nach der Erfindung sind auch hinsichtlich der Effizienz und der Leuchtdichte mit den Mg/Ag- und Al-LiF-Displays vergleichbar, wobei insbesondere ein Display mit einer LiBaF3-Ladungsträgerinjektionsschicht (Beispiel 11) hohe Werte zeigt.

20

15

10

In Figur 4 sind Effizienz/Leuchtdichte-Kennlinien der Displays nach den Beispielen 6 bis 11 dargestellt. Aus dieser Darstellung ist insbesondere die überragende Stellung eines Al-LiBaF₃-Displays nach der Erfindung klar ersichtlich.

25

Insgesamt ist festzustellen, daß sich durch das Einbringen dünner Schichten aus einem Metallkomplexsalz, wie LiAlF4,

17

LiAgF $_2$ und LiBaF $_3$, zwischen die organischen Funktionsschichten und die Kathode die Effizienz von OLEDs mit einer Al-Kathode über die entsprechenden Werte von OLEDs mit einer Mg/Ag-Kathode hinaus steigern läßt. Auf diese Weise können hocheffiziente OLEDs mit stabiler Kathode aufgebaut werden.

5

10

In Figur 5 sind die Werte für die Leuchtdichte (bei einer Stromdichte von 50 mA/cm²) der Materialien nach den Beispielen 6 bis 11 einander gegenübergestellt. Auch hieraus ergeben sich die guten Ergebnisse, die sich mit den Displays nach der Erfindung erzielen lassen.

Patentansprüche

- Organisches elektrolumineszierendes Bauteil, insbesondere
 organische lichtemittierende Diode, gekennzeich net durch
 - eine auf einem Substrat (21) befindliche transparente Bottom-Elektrode (22),
- eine Top-Elektrode (26) aus einem gegen Sauerstoff und 10 Feuchtigkeit inerten Metall,
 - wenigstens eine zwischen der Bottom-Elektrode (22) und der Top-Elektrode (26) angeordnete organische Funktionsschicht (23, 24) und
 - eine ein Metallkomplexsalz der Zusammensetzung
- (Me1) (Me2) F_{m+n} enthaltende Ladungsträgerinjektionsschicht (25), wobei folgendes gilt:

m und n sind jeweils eine ganze Zahl entsprechend der Wertigkeit der Metalle Mel und Me2,

Mel = Li, Na, K, Mg oder Ca,

- Me2 = Mg, Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm oder Yb,
 mit der Maßgabe: Me1 ≠ Me2.
- Bauteil nach Anspruch 1, dadurch gekenn-zeichnet, daß die Top-Elektrode (26) aus Aluminium,
 Silber, Platin oder Gold besteht oder aus einer Legierung aus zweien dieser Metalle.
- 3. Bauteil nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Ladungsträgerinjektions-30 schicht (25) zwischen der Top-Elektrode (26) und der organischen Funktionsschicht (24) angeordnet ist.
- 4. Bauteil nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeich net, daß die Ladungsträgerinjek35 tionsschicht (25) eine Dicke zwischen 0,1 und 20 nm aufweist.

19

- 5. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dad urch gekennzeichnet, daß das Metall Mel Lithium (Li) und/oder das Metall Mel Magnesium (Mg), Aluminium (Al), Calcium (Ca), Silber (Ag) oder Barium (Ba) ist.
 - 6. Bauteil nach Anspruch 5, dadurch gekenn-zeichnet, daß das Metallkomplexsalz LiAl F_4 , LiAg F_2 oder LiBa F_3 ist.

10

15

5

- 7. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, da durch gekennzeichnet, daß zwischen der Bottom-Elektrode (22) und der Top-Elektrode (26) zwei organische Funktionsschichten (23, 24) angeordnet sind, wobei sich auf der Bottom-Elektrode (22) eine Lochleitschicht (23) und auf dieser Schicht eine Emissionsschicht (24) befindet.
- 8. Bauteil nach Anspruch 7, d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t , daß die Lochleitschicht (23) N,N'-Bis- (3-methylphenyl)-N,N'-bis-(phenyl)-benzidin, 4,4',4"-Tris-(N-1-naphthyl-N-phenyl-amino)-triphenylamin oder N,N'-Bis-phenyl-N,N'-bis-α-naphthyl-benzidin enthält und/oder die Emissionsschicht (24) Hydroxychinolin-Aluminium-III-salz.
- 9. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß die Bottom-Elektrode (22) aus Indium-Zinn-Oxid besteht.
- 10. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 9, da durch gekennzeichnet, daß auf der wenigstens einen organischen Funktionsschicht (23, 24) eine Elektronentransportschicht angeordnet ist.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

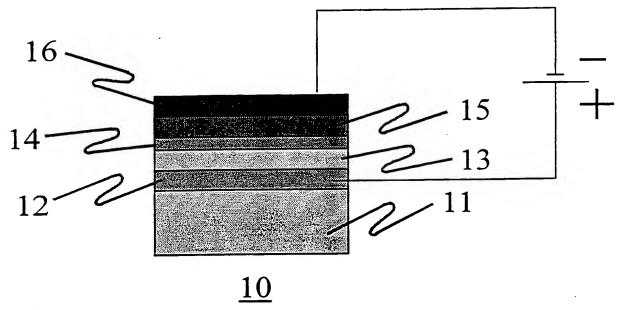


FIG 1

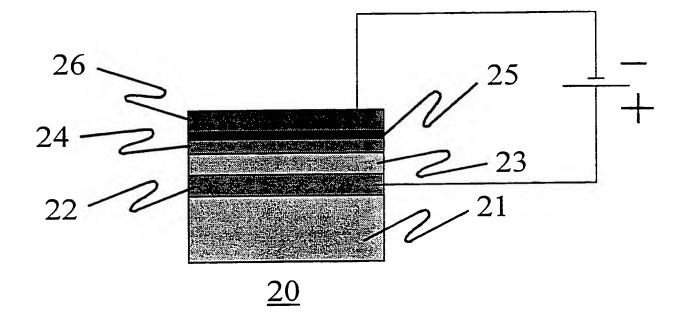


FIG 2

THIS PAGE BLANK (USPTO)

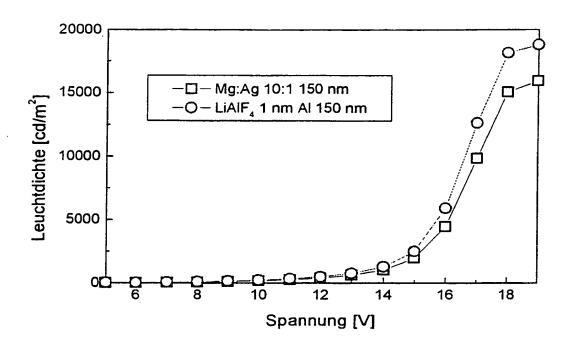


FIG 3

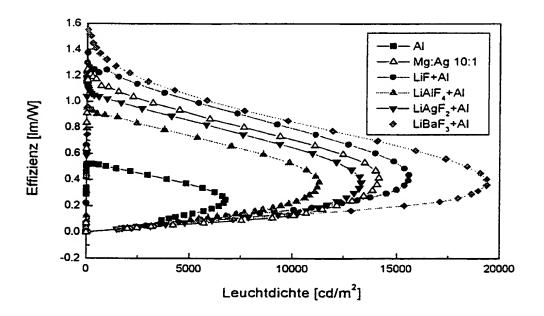


FIG 4

THIS PAGE BLANK (USPIC,

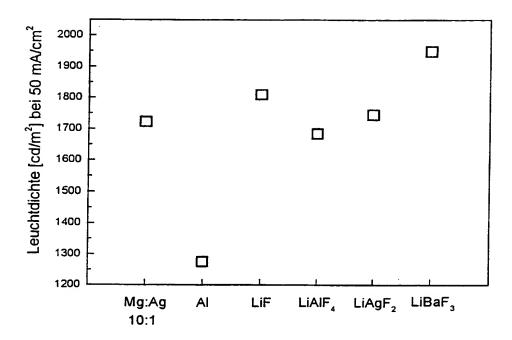


FIG 5



Inti Jonal Application No PCT/DE 00/00783

A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER H01L51/20						
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC							
B. FIELDS	SEARCHED						
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 H01L							
	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched						
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, INSPEC, PAJ							
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rel	evant passages	Relevant to claim No.				
X	EP 0 869 701 A (MITSUBISHI CHEM 0 7 October 1998 (1998-10-07) the whole document		1-10				
Furth	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family r	nembers are listed in annex.				
"A" docume conside "E" earlier d filing de "L" docume which is citation "O" docume other n "P" docume later th	nt which may throw doubts on priority claim(s) or so cited to establish the publication date of another or or other special reason (as specified) on the reperial reason (as specified) on the reperial reason (as specified) or neans of the international filing date but an the priority date claimed	 "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "&" document member of the same patent family 					
	O July 2000	26/07/20	ne international search report				
Name and m	nailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Authorized officer	Linden, J.E.				



information on patent family members

Int tional Application No PCT/DE 00/00783

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0869701 A	07-10-1998	JP 11026167 A	29-01-1999
		•	



Int Jonales Aktenzeichen
PCT/DF 00/00783

		<u> </u>	TOTAL OU	/ 00 / 03			
a. KLASSI IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES H01L51/20						
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK							
	RCHIERTE GEBIETE						
Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 H01L							
Recherchie	Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen						
Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) EPO-Internal, INSPEC, PAJ							
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN						
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angab	e der in Betracht komme	nden Teile	Betr. Anspruch Nr.			
X	EP 0 869 701 A (MITSUBISHI CHEM (7. Oktober 1998 (1998–10–07) das ganze Dokument 	CORP)		1–10			
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	X Siehe Anhang	P atentfamilie				
	Shmen Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :	"T" Spätere Veröffentlich	ung, die nach dem	internationalen Anmeldedatum			
"A" Veröffen aber ni "E" ätteres I Anmeld "L" Veröffen scheine andere soll ode ausgefi "O" Veröffen eine Be "P" Veröffen dem be	attichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, cht als besondere bedeutsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen diedatum veröffentlicht worden ist tilchung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- en zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer n im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden er die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ührt) htlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, snutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht tilichung, die vor dem internationalen. Anmelderiatum aber nach	oder dem Prioritätes Anmeldung nicht kol Erfindung zugrundel Theorie angegeben "X" Veröffentlichung von kann allein aufgrund erfinderlecher Tätigk "Y" Veröffentlichung von kann nicht als auf er werden, wenn die V	latum veröffentlicht likdiert, sondern nur liegenden Prinzips ist besonderer Bedeur dieser Veröffentlic die beruhend betrau besonderer Bedeur finderischer Tätigke eröffentlichung mit dieser Kategorie in r einen Fachmann Mitglied derselben	worden ist und mit der zum Verständnis des der oder der ihr zugrundeliegenden tung; die beanspruchte Erfindung hung nicht als neu oder auf chtet werden tung; die beanspruchte Erfindung sit beruhend betrachtet einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und naheliegend ist			
	9. Juli 2000	26/07/20					
Name und P	ostanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patenttamt, P.B. 5816 Patenttaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fay: (+31-70) 340-3016	Bevolmächtigter Be van der	diensteter Linden, J	.F.			

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Int. .onales Aktenzeichen
PCT/DF 00/00783

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören			PCT/DE 00/00783				
Im Rech rchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Pat ntfamilie		Datum der Veröffentlichung	
EP 0869701	Α	07-10-1998	JP	110261	67 A	29-01-1999	

08,24/2001 08:59 FAX 312 25 800

24-AUG-2001 15:30

SHW CHICAGO

JC16 Rec'd PCT/PTO SEP 2 4 2001 9/937290@017

PCT/DE00/00783

901,0300

GR 99 P 3169 P

3/prts

PING HERMANN FISCHER

(K)

1

Beschreibung

Organisches elektrolumineszierendes Bauteil

5 Die Erfindung betrifft ein organisches elektrolumineszierendes Bauteil, insbesondere eine organische lichtemittierende Diode.

Wegen der starken Zunahme der Informationsmenge gewinnt die Visualisierung von Daten ständig an Bedeutung. Für den Einsatz in mobilen und tragbaren elektronischen Geräten wurde dazu die Technik der Flachbildschirme ("Flat Panel Displays") entwickelt. Der Markt der Flachbildschirme wird derzeit weitgehend von der Technologie der Flüssigkristall-Anzeigen (LC-Displays) dominiert. Neben der kostengünstigen Herstellbarkeit, geringer elektrischer Leistungsaufnahme, kleinem Gewicht und geringem Platzbedarf weist die Technik der LC-Displays jedoch auch gravierende Nachteile auf.

20 LC-Displays sind nicht selbst-emittierend und daher nur bei besonders günstigen Umgebungslichtverhältnissen leicht abzulesen oder zu erkennen. Dies macht in den meisten Fällen sine Hinterlauchtungseinrichtung erforderlich, die aber die Dicke des Flachbildschirms vervielfacht. Außerdem wird dann 25 der überwiegende Anteil der elektrischen Leistungsaufnahme für die Beleuchtung benötigt, und es ist eine höhere Spannung für den Betrieb der Lampen oder Leuchtstoffröhren erforderlich, die meistens mit Hilfe von "Voltage-up-Konvertern" aus Batterien oder Akkumulatoren erzeugt wird. Weitere Nachteile sind der stark eingeschränkte Betrachtungswinkel der LC-30 Displays und die langen Schaltzeiten einzelner Pixel, welche typischerweise bei einigen Millisekunden liegen und zudem stark temperaturabhängig sind. Der verzögerte Bildaufbau macht sich beispielsweise beim Einsatz in Verkehrsmitteln 35 oder bei Videoapplikationen äußerst störend bemerkbar.

24-AUG-2001 15:30

EPPING HERMANN FISOHER

GR 99 P 3169 P

2

Neben den LC-Displays gibt es noch weitere Flachbildschirmtechnologien, beispielweise die Technologie der Flachbildschirm-Kathodenstrahlröhren, der Vakuum-Fluoreszenzanzeigen und der anorganischen Dünnfilm-Elektrolumineszenzanzeigen. Diese Technologien haben jedoch entweder noch nicht den erforderlichen technischen Reifegrad erreicht oder sie sind aufgrund hoher Betriebsspannungen bzw. hoher Herstellungskosten - nur bedingt für den Einsatz in tragbaren elektronischen Geräten geeignet.

10

30

Anzeigen auf der Basis organischer Leuchtdioden ("Organic Light Emitting Diodes" = OLEDs) weisen die genannten Nachteile nicht auf. Aufgrund der Selbstemissivität entfällt die Notwendigkeit einer Kinterleuchtung, wodurch der Platzbedarf und die elektrische Leistungsaufnahme erheblich reduziert wird. Die Schaltzeiten liegen etwa bei einer Mikrosekunde und sind nur wenig temperaturabhängig, was den Einsatz für Videoapplikationen ermöglicht. Der Ablesewinkel beträgt nahezu 180°, und Polarisationsfolien, wie sie bei LC-Displays erforderlich sind, entfallen, so daß eine größere Helligkeit der Anzeigeelemente erzielbar ist. Weitere Vorteile sind die Verwendbarkeit flexibler und nicht-planarer Substrate sowie eine einfache und kostengünstige Herstellung.

25 Der Aufbau organischer Leuchtdioden erfolgt typischerweise folgendermaßen.

Ein transparentes Substrat, beispielsweise Glas, wird großflächig mit einer transparenten Elektrode (Bottom-Elektrode,
Anode), beispielsweise aus Indium-Zinn-Oxid (ITO), beschichtet. Je nach Anwendung wird dann die transparente Elektrode mit Hilfe eines photolithographischen Prozesses - strukturiert.

35 Auf das Substrat mit der strukturierten Elektrode werden eine oder mehrere organische Schichten, bestehend aus Polymeren, Oligomeren, niedermolekularen Verbindungen oder Mischungen

24-ALG-2001 15:31

25

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

3

hiervon, aufgebracht. Beispiele für Polymere sind Polyanilin, Poly(p-phenylen-vinylen) und Poly(2-methoxy-5-(2'-ethyl)hexyloxy-p-phenylen-vinylen). Beispiele für niedermolekulare, bevorzugt positive Ladungsträger transportierende Verbindungen sind N, N'-Bis-(3-methylphenyl)-N, N'-bis-(phenyl)-benzidin 5 (m-TPD), 4,4',4"-Tris-(N-3-methylphenyl-N-phenyl-amino)-triphenylamin (m-MTDATA) und 4,4',4"-Tris-(carbazol-9-yl)-triphenylamin (TCTA). Als Emitter wird beispielsweise Hydroxychinolin-Aluminium-III-sal2 (Alq3) verwendet, das mit geeigneten Chromophoren dotiert sein kann (Chinacridon-Derivate, 10 aromatische Kohlenwasserstoffe usw.). Gegebenenfalls können zusätzliche Stoffe, welche die elektrooptischen und die Langzeiteigenschaften beeinflussen, wie Kupfer-Phthalocyanin, vorhanden sein. Das Aufbringen von Polymeren erfolgt meistens aus der flüssigen Phase durch Rakeln oder Spin-coating, nie-15 dermolekulare und oligomere Verbindungen werden meistens aus der Gasphase durch Aufdampfen oder "Physical Vapor Deposition" (PVD) abgeschieden. Die Gesamtschichtdicke kann zwischen 10 nm und 10 µm betragen, typischerweise liegt sie im 20 Bereich zwischen 50 und 200 nm.

Auf die organische(n) Schicht(en) wird eine Gegenelektrode (Top-Elektrode, Kathode) aufgebracht, welche üblicherweise aus einem Metall, aus einer Metall-Legierung oder aus einer dünnen Isolatorschicht und einer dicken Metallschicht besteht. Die Herstellung der Kathodenschicht erfolgt meistens mittels Gasphasenabscheidung durch thermisches Verdampfen, Elektronenstrahlverdampfen oder Sputtern.

Wenn als Kathodenmaterial Metalle verwendet werden, so müssen diese eine geringe Austrittsarbeit (typischerweise < 3,7 eV) besitzen, damit Elektronen effizient in den organischen Halb-leiter injiziert werden können. Meistens werden hierzu Alka-limetalle, Erdalkalimetalle oder Seltenerdmetalle verwendet; die Schichtdicke liegt zwischen 0,2 nm und einigen hundert Nanometern, im allgemeinen jedoch bei einigen 10 Nanometern. Da diese unedlen Metalle unter Atmosphärenbedingungen jedoch

24-AUG-2001 15:31

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

4

zu Korrosion neigen, ist es erforderlich, auf die Kathodenschicht zusätzlich noch eine Schicht eines edleren, inerten Metalls, wie Aluminium (Al), Kupfer (Cu), Silber (Ag) oder Gold (Au) aufzubringen, welche die unedle Metallschicht vor Feuchtigkeit und Luftsauerstoff schützt.

Zur Erhöhung der Stabilität der Kathoden gegen eine korrosionsbedingte Defektbildung wird - anstelle eines reinen unedlen Metalls - häufig eine Legierung aus einem effizient elektroneninjizierenden, aber korrosionsanfälligen unedlen 10 Metall (Austrittsarbeit < 3,7 eV) und einem korrosionsbeständigen edlen Metall, wie Al, Cu, Ag und Au, verwendet. Der Anteil des unedlen Metalls an der Legierung kann zwischen einigen Promille und etwa 90 % betragen. Die Legierungen werden meistens durch gleichzeitige Abscheidung der Metalle 15 aus der Gasphase, beispielsweise durch Koverdampfen, gleichzeitiges Sputtern mit mehreren Quellen und Sputtern unter Verwendung von Legierungstargets erzeugt. Aber auch auf derartige Kathoden wird meistens zusätzlich noch eine Schicht aus einem edlen Metall, wie Al, Cu, Ag oder Au, als Korro-20 sionsschutz aufgebracht.

Kathoden aus edlen Metallen, d.h. Metallen mit einer Austrittsarbeit > 3,7 eV, sind, wenn sie in direktem Kontakt zum organischen Halbleiter eingesetzt werden, sehr ineffiziente 25 Elektroneninjektoren. Wird jedoch zwischen der obersten elektronenleitenden organischen Schicht und der Metallelektrode eine dunne isolierende Zwischenschicht (Schichtdicke im allgemeinen zwischen 0,2 und 5 nm) angeordnet, so steigt die Effizienz der Leuchtdioden erheblich. Als isolierendes Material für eine derartige Zwischenschicht kommen Oxide, wie Aluminiumoxid, Alkali- und Erdalkalioxide und andere Oxide, sowie Alkali- und Erdalkalifluoride in Frage (siehe dazu: Appl. Phys. Lett., Vol. 71 (1997), Seiten 2560 bis 2562; Us-Ps 5 677 572; EP-OS 0 822 603). Auf die dünne isolierende 35 Zwischenschicht wird dann eine Metallelektrode aufgebracht, die aus einem reinen Metall oder einer Metall-Legierung

GR 99 P 3169 P

5

besteht. Das isolierende Material kann dabei auch zusammen mit dem Elektrodenmaterial durch Koverdampfen aufgebracht werden (Appl. Phys. Lett., Vol. 73 (1998), Seiten 1185 bis 1187).

5

10

20

Aufgabe der Erfindung ist es, ein organisches elektrolumineszierendes Bauteil, insbesondere eine organische lichtemittierende Diode, derart auszugestalten, daß einerseits auf eine hermetische Abdichtung der Top-Elektrode verzichtet werden kann und andererseits die Auswahl an auf der Kathodenseite einsetzbaren Materialien vergrößert wird.

Dies wird erfindungsgemäß durch ein Bauteil erreicht, das gekennzeichnet ist durch

- 15 eine auf einem Substrat kefindliche transparente Bottom-Elektrode,
 - eine Top-Elektrode aus einem gegen Sauerstoff und Feuchtigkeit inerten Metall,
 - wenigstens eine zwischen der Bottom-Elaktrode und der Top-Elektrode angeordnete organische Funktionsschicht und
 - eine ein Metallkomplexsalz der Zusammensetzung (Mel) (Me2) F_{m+n} enthaltende Ladungsträgerinjektionsschicht, wobei folgendes gilt:
- m und n sind jeweils eine ganze Zahl entsprechend der Wer25 tigkeit der Metalle Mel und MeZ (das Metall Mel besitzt
 dabei die Wertigkeit m, das Metall MeZ die Wertigkeit n),
 Mel = Li, Na, K, Mg oder Ca,
 - Me2 = Mg, Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm oder Yb, mit der Maßgabe: Me1 ≠ Me2.

30

35

Das wesentliche Merkmal des organischen elektrolumineszierenden Bauteils nach der Erfindung besteht somit in einem spezifischen Aufbau auf der Kathodenseite, nämlich in der Kombination einer gegenüber Umwelteinflüssen indifferenten Top-Elektrode mit einer Ladungsträgerinjektionsschicht aus einem speziellen Metallkomplexsalz der Zusammensetzung (Mel) (Me2) F_{m+n} , d.h. einem Doppelfluorid. Aufgrund dieses

......S PAGE BLANK (USPTO)

i

24-AUG-2001 15:32

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

6

Aufbaus kann eine hermetische Abdichtung bzw. Versiegelung der Top-Elektrode unterbleiben. Durch das spezielle Material für die Ladungsträgerinjektionsschicht wird nicht nur das Angebot für die auf der Kathodenseite einsetzbaren Materialien verbreitert, sondern durch dieses Material wird auch eine Verbesserung der Emissionseigenschaften erreicht, die in einer deutlich höheren Lichtausbeute, einer verringerten Betriebsspannung und einer längeren Lebensdauer im Betrieb zum Ausdruck kommt.

10

Die Ladungsträgerinjektionsschicht (aus einem speziellen Metallkomplexsalz) ist vorzugsweise als dünne Isolierschicht zwischen der Top-Elektrode und der organischen Funktionsschicht angeordnet, beim Vorhandensein mahrerer Funktionsschicht angeordnet, beim Vorhandensein mahrerer Funktionsschicht und der Top-Elektrode. Befindet sich beim Bauteil nach der Erfindung auf der (obersten) Funktionsschicht zusätzlich noch eine Elektronentransportschicht, so ist die Ladungsträgerinjektionsschicht zwischen dieser Schicht und der Top-Elektrode angeordnet. In allen diesen Fällen beträgt die Dicke der Ladungsträgerinjektionsschicht vorzugsweise etwa 0,1 bis 20 nm.

Die Ladungsträgerinjektionsschicht kann quasi aber auch in die Top-Elektrode, in die (oberste) organische Funktions
25 schicht oder in eine gegebenenfalls vorhandene Elektronentransportschicht integriert sein, d.h. das Metallkomplexsalz
ist dann Bestandteil einer der genannten Schichten. Die Herstellung derartiger Schichten kann vorteilhaft durch Koverdampfen der entsprechenden Materialien erfolgen, beispielsweise durch Koverdampfen des Top-Elektrodenmaterials und des
Metallkomplexsalzes.

Das Metallkomplexsalz weist die Zusammensetzung (Mel) (Me2) Fm+n auf, wobei m und n der Wertigkeit des jeweiligen Metalls entsprechen. Für Mel gilt: m = 1 (Li, Na, K) oder m = 2 (Mg, Ca); für Me2 gilt: n = 1 (Ag) oder n = 2 (Mg, Ca, Zn, Ba) oder n = 3 (Al, Sb, Sm, Yb). Das Metall Mel ist vor-

25

30

S.23

GR 99 P 3169 P

7

zugsweise Lithium (Li), das Metall Me2 vorzugsweise Magnesium (Mg), Aluminium (Al), Calcium (Ca), Silber (Ag) oder Barium (Ba) -

Vorteilhaft wird als Metallkomplexsalz eines der Doppelfluoride LiAgF2, LiBaF3 und LiAlF4 eingesetzt. Weitere derartige Doppelfluoride sind beispielsweise NaAgF2, KAgF2, LiMgF3, LiCaF3, CaAgF3 und MgBaF4. Komplexsalze dieser Art sowie Verfahren zu deren Herstellung sind an sich bekannt (siehe dazu die Ausführungsbeispiele sowie beispielsweise 10 "Gmelins Handbuch der Anorganischen Chemie", 8. Auflage (1926), System-Nummer 5 (Fluor), Seiten 58 bis 72).

Die Top-Elektrode, die im allgemeinen eine Dicke > 100 nm aufweist, besteht vorzugsweise aus einem der folgenden 15 Metalle: Aluminium (Al), Silber (Ag), Platin (Pt) und Gold (Au). Das Elektrodenmaterial kann aber auch eine Legierung aus zweien dieser Metalle sein. Als weitere Metalle für die Top-Elektrode kommen Magnesium (Mg), Calcium (Ca), Zink (Zn), Antimon (Sb) und Barium (Ba) in Betracht. 20

Die Bottom-Elektrode besteht im allgemeinen aus Indium-Zinn-Oxid (ITO). Weitere mögliche Materialien für die Bottom-Elektrode sind Zinnoxid und Wismutoxid. Als Substrat für die Bottom-Elektrode dient gewöhnlich Glas.

Das Bauteil nach der Erfindung weist vorzugsweise zwei organische Funktionsschichten auf, nämlich eine an der Bottom-Elektrode angeordnete Lochleitschicht, welche positive Ladungsträger transportiert, und eine darauf befindliche Emissionsschicht, die auch als Lumineszenzschicht bezeichnet wird. Anstelle einer Lochleitschicht können vorteilhaft auch zwei oder mehr Lochleitschichten eingesetzt werden.

35 Die Materialien für die genannten Schichten sind an sich bekannt. Für die Lochleitschicht(en) wird im vorliegenden Fall vorzugsweise N, N'-Bis-(3-methylphenyl)-N, N'-bis-(phenyl)-

GR 99 P 3169 P

8

benzidin (m-TPD), 4,4',4"-Tris-(N-1-naphthyl-N-phenylamino)-triphenylamin (Naphdata) oder N,N'-Bis-phenyl-N,N'-bis-α-naphthyl-benzidin (α-NPD) verwendet. Das Material für die Emissionsschicht ist vorzugsweise Hydroxychinolin-Aluminium-III-salz (Alq3). Diese Verbindung kann gleichzeitig auch zum Elektronentransport dienen. Für die Emissionsschicht kann beispielsweise auch Chinacridon eingesetzt werden, für eine gegebenenfalls vorhandene Elektronentransportschicht eines der für diesen Zweck bekannten Oxadiazolderivate.

10

15

20

Insbesondere im Hinblick auf organische lichtemittierende Dioden bietet die Erfindung die folgenden weiteren Vorteile:

- Erleichterte Handhabung
 Aufgrund der Stabilität des Materials der Top-Elektrode muß
 bei der Herstellung und Weiterverarbeitung von OLEDs nicht
 unter einer Inertgasatmosphäre gearbeitet werden.
- Performance
 Im Vergleich zu Top-Elektroden aus unedlen Metallen ist die
 Betriebsspannung deutlich erniedrigt und die Lichtausbeute
 und Effizienz erheblich gesteigert.
- Verbesserte Eigenschaften
 Beispielsweise im Vergleich zu Lif als Material für die
 Zwischenschicht haben Verbindungen wie LiAlf, den Vorteil,
 daß sie weniger hygroskopisch sind, was die Handhabung und
 Lagerung erleichtert. Die Doppelfluoride lassen sich auch
 leichter verdampfen und sind weniger basisch (als Lif),
 wodurch die Verträglichkeit mit den organischen Funktionsschichten erhöht wird.
- 30 Anhand von Ausführungsbeispielen und Figuren soll die Erfindung noch näher erläutert werden.

Es zeigt:

Figur 1 ein herkömmliches OLED-Display,

Figur 2 ein OLED-Display nach der Erfindung,

35 Figur 3 Leuchtdichte/Spannung-Kennlinien,

Figur 4 Effizienz/Leuchtdichte-Kennlinien,

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

9

Figur 5 eine Gegenüberstellung der Leuchtdichte verschiedener Materialien.

Beispiel 1

5

10

Herstellung von Lithiumaluminiumfluorid LiAlF4

Lithiumaluminiumhydrid LiAiH, wird mit destilliertem Wasser vorsichtig hydrolysiert, anschließend wird mit Flußsäure (HF) im Überschuß umgesetzt. Das dabei ausfallende Metallkomplexsalz LiAlF, wird abgesaugt, mehrmals mit Wasser und Ethanol gewaschen und dann getrocknet.

Beispiel 2

15

Herstellung von Lithiumsilberfluorid LiAgF2

Eine Lösung stöchiometrischer Mengen von Lithiumhydroxid und Silberacetat in Eisessig werden – unter Lichtausschluß – mit Flußsäure (HF) im Überschuß umgesetzt; dabei fällt das Metallkomplexsalz LiAgF2 aus. Nach der Zugabe des gleichen Volumens Ethanol wird das Komplexsalz abgesaugt, mit Ethanol gewaschen und getrocknet.

25 Beispiel 3

Herstellung von Lithiumbariumfluorid LiBaF3

Eine wäßrige Lösung stöchlometrischer Mengen von Lithium30 hydroxid und Bariumhydroxid werden mit Flußsäure (HF) im
Überschuß umgesetzt. Das Metallkomplexsalz LiBaF3 fällt in
der Kälte (Eiskühlung) aus; es wird abgesaugt, mehrmals mit
Ethanol gewaschen und dann getrocknet.

35 In entsprechender Weise wird das Metallkomplexsalz LiCaF₃ hergestellt, wobei die Reaktionslösung erforderlichenfalls eingeengt wird.

24-AUG-2001 15:33

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

10

Das Metallkomplexsalz LiMgF $_3$ kann in gleicher Weise hergestellt werden, als Ausgangsstoffe werden dabei Lithiummethylat und Magnesiummethylat eingesetzt.

5 Beispiel 4

Herstellung eines herkömmlichen OLED-Displays (10) mit einer Mg/Ag-Kathode (siehe Figur 1)

10 Auf ein Glas-Substrat (11) wird eine ITO-Schicht (12) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht. Diese Schicht wird dann photolithographisch in der Weise strukturiert, daß eine streifenförmige Struktur entsteht. Auf das derart vorbehandelte beschichtete Substrat wird - durch thermisches Verdampfen - zunächst eine Schicht aus m-TPD (13) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht und dann eine Schicht (14) aus Alq3 mit einer Dicke von ca. 65 nm.

Auf die organische Schicht (14) wird durch thermisches Verdampfen mittels zwei gleichzeitig betriebener Verdampfer-20 quellen eine Schicht (15) aus einer Magnesium-Silber-Legierung (Mg:Ag-Mischungsverhältnis 10:1) mit einer Dicke von ca. 150 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine Schicht (16) aus reinem Silber mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Metallschichten werden dabei 25 durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß Kathodenstreifen entstehen, welche senkrecht zu den ITO-Streifen liegen. Jeweils an den Kreuzungspunkten der ITO-Bahnen mit den Metallbahnen entstehen auf diese Weise zusammen mit den dazwischenliegenden organischen Schichten -30 organische Leuchtdioden mit einer aktiven Fläche von 2 x 2 mm². Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Metallbahnen werden negativ kontaktiert.

5

GR 99 P 3169 P

Beispiel 5

Herstellung eines OLED-Displays (20) nach der Erfindung (siehe Figur 2)

Auf ein Glas-Substrat (21) wird eine ITO-Schicht (22) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht. Diese Schicht wird dann photolithographisch in der Weise strukturiert, daß eine streifenförmige Struktur entsteht. Auf das derart vorbehandelte beschichtete Substrat wird - durch thermisches Ver-10 dampfen - zunächst eine Schicht aus m-TPD (23) mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht und dann eine Schicht (24) aus Alq3 mit einer Dicke von ca. 65 nm.

- Auf die organische Schicht (24) wird durch thermisches Ver-15 dampfen eine Schicht (25) aus LiAlF, mit einer Dicke von ca. 1 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine - als Top-Elektrode dienende - Schicht (26) aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die beiden Schichten werden dabei entsprechend Beispiel 4 durch eine 20 Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß organische Leuchtdioden entstehen. Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Top-Elektrode negativ-
- In Tabelle 1 sind die Ergebnisse von Messungen an den OLEDs 25 entsprechend den Beispielen 4 und 5 zusammengefaßt. Als charakteristische Kenndaten sind hierbei die Schwellenspannung (der Elektrolumineszenz), die Spannung und die Effizienz, jeweils bei einer Leuchtdichte von 1500 cd/m², die maximale Leuchtdichte und die Leuchtdichte bei einer Stromdichte von 50 mA/cm² aufgeführt.

10

15

20

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

12

Tabelle 1

1 7	Bei-	Schwellen- spannung [V]	Spannung [V] bei 1500 cd/m²	Effizienz [lm/W] bei 1500 cd/m²	maximale Leucht- dichte [cd/m²]	Leucht- dichte (cd/m²) bei 50 mA/cm²
\vdash	<u>.</u>	2,08	14,48	0,677	15957	1544
	5	1,87	14,12	0,720	18801	1605

Es zeigt sich, daß die Schwellen- und die Betriebsspannung des Displays nach der Erfindung (Beispiel 5) unterhalb der entsprechenden Werte beim herkömmlichen Display (Beispiel 4) liegen, obwohl die Dicke der LiAlF4-Schicht nicht optimiert wurde Die Werte für die Effizienz und die erzielten Leuchtdichten liegen beim Display nach der Erfindung oberhalb der entsprechenden Werte des herkömmlichen Displays.

In Figur 3 sind die Leuchtdichte/Spannung-Kennlinien der Displays nach den Beispielen 4 und 5 dargestellt. Aus dieser Darstellung ist die erhöhte Leuchtdichte des Displays nach der Erfindung klar ersichtlich.

Insgesamt ist folgendes festzustellen:

- Im Display nach der Erfindung (Beispiel 5) findet eine Kathode aus Aluminium Verwendung, mit der normalerweise Effizienzen erzielt werden, welche um ca. 40 bis 50 % unterhalb der entsprechenden Werte bei Mg/Ag-Kathoden (Beispiel 4) liegen. Aluminium ist andererseits aber gegenüber Umwelteinflüssen, wie Luftsauerstoff und Feuchtigkeit, stabiler als Magnesium.
- 25 Durch das Einbringen einer dünnen LiAlf4-Schicht zwischen die organischen Funktionsschichten und die Al-Kathode läßt sich aber die Effizienz von OLEDs mit einer Al-Kathode steigern, und zwar sogar über die entsprechenden Werte von OLEDs mit einer Mg/Ag-Kathode hinaus. Auf diese Weise kön-

24-AUG-2001 15:34

EPPING HERMANN FISCHER

CR 99 P 3169 P

13

nen hocheffiziente OLEDs mit stabiler Kathode aufgebaut werden.

Beispiel 6

5

10

15

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Mg/Ag-Kathode

Auf ein Glas-Substrat wird eine ITO-Schicht mit einer Dicke von ca. 100 nm aufgebracht. Diese Schicht wird dann photo-lithographisch in der Weise strukturiert, daß eine streifenförmige Struktur entsteht. Auf das derart vorbehandelte beschichtete Substrat wird – durch thermisches Verdampfen – zunächst eine Schicht aus Naphdata mit einer Dicke von ca. 55 nm aufgebracht, dann eine Schicht aus α -NPD mit einer Dicke von ca. 5 nm und schließlich eine Schicht aus Al \mathfrak{q}_3 mit einer Dicke von ca. 65 nm.

Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird durch thermisches Verdampfen mittels zwei gleichzeitig betriebener Verdampferquellen eine Schicht aus einer Magnesium-Silber-Legierung (Mg:Ag-Mischungsverhältnis 10:1) mit einer Dicke von ca. 150 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine Schicht aus reinem Silber mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Metallschichten werden dabei 25 durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß Kathodenstreifen entstehen, welche senkrecht zu den ITO-Streifen liegen. Jeweils an den Kreuzungspunkten der ITO-Bahnen mit den Metallbahnen entstehen auf diese Weise zusammen mit den dazwischenliegenden organischen Schichten organische Leuchtdioden mit einer aktiven Fläche von 2 x 2 mm2. Im Betrieb wird die ITO-Schicht positiv kontaktiert, die Metallbahnen werden negativ kontaktiert.

EPPING HERMANN FISCHER

CR 99 P 3169 P

14

Beispiel 7

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode

5 Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq₃) wird dann durch thermisches Verdampfen - in entsprechender Weise - eine Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von 150 nm aufgebracht.

Beispiel 8

10

15

35

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und einer LiF-Zwischenschicht

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq3) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus Lif mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die beiden Schichten werden dabei entsprechend Beispiel 6 durch eine Maske mit streifenförmigen Öffnungen aufgedampft, so daß organische Leuchtdioden entstehen. Im Betrieb wird die 110-Schicht positiv kontaktiert, die Al-Kathode negativ.

Beispiel 9

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und 30 einer LiAlF4-Ladungsträgerinjektionsschicht

Entsprechend Beispiel 8 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq₃) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiAlF₄ mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine – als Top-Elektrode dienende – Schicht aus Aluminium mit

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

15

einer Dicke von ca. 150 nm. Die Strukturierung und die Kontaktierung erfolgen entsprechend Beispiel 8.

Beispiel 10

5

25

30

35

Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und einer LiAgF2-Ladungsträgerinjektionsschicht

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen 10 Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq₃) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiAgF₂ mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine – als Top-Elektrode dienende – Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Strukturierung und die Kontaktierung erfolgen entsprechend Beispiel 8.

Beispiel 11

20 Herstellung eines OLED-Displays mit einer Al-Kathode und einer LiBaF3-Ladungsträgerinjektionsschicht

Entsprechend Beispiel 6 wird ein Display mit drei organischen Funktionsschichten aufgebaut. Auf die oberste organische Schicht (aus Alq₃) wird dann durch thermisches Verdampfen eine Schicht aus LiBaF₃ mit einer Dicke von ca. 0,5 nm aufgebracht und darauf, ebenfalls durch thermisches Verdampfen, eine - als Top-Elektrode dienende - Schicht aus Aluminium mit einer Dicke von ca. 150 nm. Die Strukturierung und die Kontaktierung erfolgen entsprechend Beispiel 8.

In Tabelle 2 sind die Ergebnisse von Messungen an den OLEDs entsprechend den Beispielen 6 bis 11 zusammengefaßt. Als charakteristische Kenndaten sind hierbei die Schwellenspannung (der Elektrolumineszenz), die Spannung und die Effizienz, jeweils bei einer Leuchtdichte von 1500 cd/m²,

and the state of t

GR 99 P 3169 P

16

sowie die Leuchtdichte bei einer Stromdichte von 50 mA/cm² aufgeführt.

Tabelle 2

۰	

Bei- spiel	Schwellen- spannung [V]	Spannung (V) bei 1500 cd/m²	Effizienz [1m/W] bei 1500 cd/m²	Leuchtdichte [cd/m²] bei 50 mA/cm²
6	3,19	9,96	1,08	1722
7	7,15	16,52	0,48	1275
8	3,17	9,47	1,19	1809
9	4,23	11,97	0,88	1684
10	3,49	10,86	1,00	1745
11	2,56	9,58	1,26	1948

Es zeigt sich, daß die Schwellen- und die Betriebsspannungen der Displays nach der Erfindung (Beispiele 9 bis 11), die eine Al-Kathode und eine Ladungsträgerinjektionsschicht aus einem Metallkomplexsalz aufweisen, mit den Werten vergleichbar sind, die bei Displays mit einer Mg/Ag-Kathode bzw. mit einer Al-Kathode und einer LiF-Zwischenschicht (Beispiele 6 und 8) erhalten werden und deutlich unterhalb der entsprechenden Werte bei einem Display mit reiner Al-Kathode (Beispiel 7) liegen. Die Displays nach der Erfindung sind auch hinsichtlich der Effizienz und der Leuchtdichte mit den Mg/Ag- und Al-LiF-Displays vergleichbar, wobei insbesondere ein Display mit einer LiBaFj-Ladungsträgerinjektionsschicht (Beispiel 11) hohe Werte zeigt.

20

10

15

In Figur 4 sind Effizienz/Leuchtdichte-Kennlinien der Displays nach den Beispielen 6 bis 11 dargestellt. Aus dieser Darstellung ist insbesondere die überragende Stellung eines Al-LiBaF₃-Displays nach der Erfindung klar ersichtlich.

25

Insgesamt ist festzustellen, daß sich durch das Einbringen dünner Schichten aus einem Metallkomplexsalz, wie LiAlF4,

EPPING HERMANN FISCHER

T = 17 / 12 - 2 / 14

GR 99 P 3169 P

17

LiAgF2 und LiBaF3, zwischen die organischen Funktionsschichten und die Kathode die Effizienz von OLEDs mit einer Al-Kathode über die entsprechenden Werte von OLEDs mit einer Mg/Ag-Kathode hinaus steigern läßt. Auf diese Weise können hocheffiziente OLEDs mit stabiler Kathode aufgebaut werden.

In Figur 5 sind die Werte für die Leuchtdichte (bei einer Stromdichte von 50 mA/cm²) der Materialien nach den Bei-spielen 6 bis 11 einander gegenübergestellt. Auch hieraus ergeben sich die guten Ergebnisse, die sich mit den Displays nach der Erfindung erzielen lassen.

10

EPPING HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

18

Patentansprüche

- Organisches elektrolumineszierendes Bauteil, insbesondere
 organische lichtemittierende Diode, gekennzeich net durch
 - eine auf einem Substrat (21) befindliche transparente Bottom-Elektrode (22),
 - eine Top-Elektrode (26) aus einem gegen Sauerstoff und Feuchtigkeit inerten Metall,
 - wenigstens eine zwischen der Bottom-Elektrode (22) und der Top-Elektrode (26) angeordnete organische Funktionsschicht (23, 24) und
- eine ein Metallkomplexsalz der Zusammensetzung (Me1) (Me2) F_{m+n} enthaltende Ladungsträgerinjektionsschicht (25), wobei folgendes gilt:

m und n sind jeweils eine ganze Zahl entsprechend der Wertigkeit der Metalle Mel und Me2,

Mel = Li, Na, K, Mg oder Ca,

- ZO Me2 = Mg, Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm oder Yb, mit der Maßgabe: Mel = Me2.
- Bauteil nach Anspruch 1, dadurch gekenn-zeichnet, daß die Top-Elektrode (26) aus Aluminium,
 Silber, Platin oder Gold besteht oder aus einer Legierung aus zweien dieser Metalle.
 - 3. Bauteil nach Anspruch 1 oder 2, dadurch ge-kennzeich net, daß die Ladungsträgerinjektions-0 schicht (25) zwischen der Top-Elektrode (26) und der organischen Funktionsschicht (24) angeordnet ist.
- 4. Bauteil nach einem der Ansprüche l bis 3, d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t , daß die Ladungsträgerinjek
 15 tionsschicht (25) eine Dicke zwischen 0,1 und 20 nm aufweist.

GR 99 P 3169 P

10

_ - - -

19

- 5. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, da durch gekennzeichnet, daß das Metall Mel Lithium (Li) und/oder das Metall Mel Magnesium (Mg), Aluminium (Al), Calcium (Ca), Silber (Ag) oder Barium (Ba) ist.
- 6. Bauteil nach Anspruch 5, dadurch gekenn-zeichnet, daß das Metallkomplexsalz LiAlF4, LiAgFz oder LiBaF3 ist.
- 7. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, dad urch gekennzeichnet, daß zwischen der Bottom-Elektrode (22) und der Top-Elektrode (26) zwei organische Funktionsschichten (23, 24) angeordnet sind, wobei sich auf der Bottom-Elektrode (22) eine Lochleitschicht (23) und auf dieser Schicht eine Emissionsschicht (24) befindet.
- 8. Bauteil nach Anspruch 7, dadurch gekenn-zeich net, daß die Lochleitschicht (23) N, N'-Bis-20 (3-methylphenyl)-N, N'-bis-(phenyl)-benzidin, 4, 4', 4"-Tris-(N-1-naphthyl-N-phenyl-amino)-triphenylamin oder N, N'-Bis-phenyl-N, N'-bis-α-naphthyl-benzidin enthält und/oder die Emissionsschicht (24) Hydroxychinolin-Aluminium-III-salz.
- 9. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß die Bottom-Elektrode (22) aus Indium-Zinn-Oxid besteht.
- 10. Bauteil nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 9, 30 dadurch gekennzeichnet, daß auf der wenigstens einen organischen Funktionsschicht (23, 24) eine Elektronentransportschicht angeordnet ist.

10

HERMANN FISCHER

GR 99 P 3169 P

20

Zusammenfassung

Organisches elektroluminestierendes Bauteil

- 5 Das organische elektrolumineszierende Bauteil nach der Erfindung weist folgende Bestandteile auf:
 - eine auf einem Substrat (21) befindliche transparente Bottom-Elektrode (22),
 - eine Top-Elektrode (26) aus einem gegen Sauerstoff und Feuchtigkeit inerten Metall,
 - wenigstens eine zwischen der Bottom-Elektrode (22) und der Top-Elektrode (26) angeordnete organische Funktionsschicht (23, 24) und
- eine ein Metallkomplexsalz der Zusammensetzung (Mel) (Me2) F_{m+n} enthaltende Ladungsträgerinjektionsschicht (25), wobei folgendes gilt:

m und n sind jeweils eine ganze Zahl entsprechend der Wertigkeit der Metalle Mel und Me2,

Mel = Li, Na, K, Mg oder Ca,

20 Me2 = Mg. Al, Ca, Zn, Ag, Sb, Ba, Sm oder Yb, mit der Maßgabe: Mel # Mu2.

FIG 2

1/3

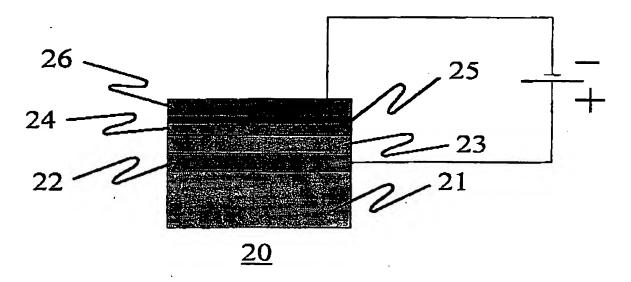


FIG 2

6000 CO 100

GR 99 P 3169

2/3

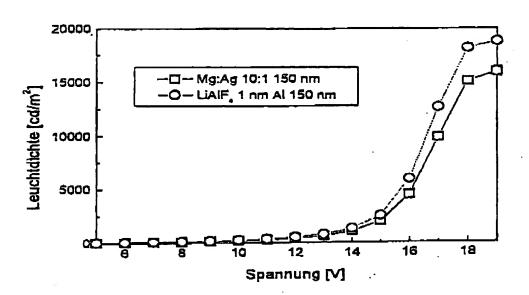


FIG 3

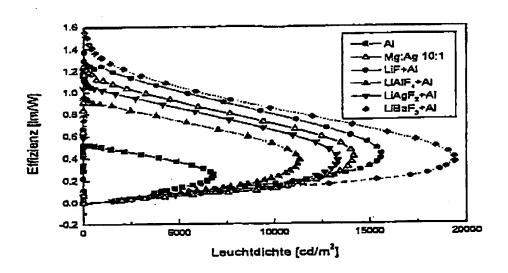


FIG 4

s.39

GR 99 P 3169

3/3

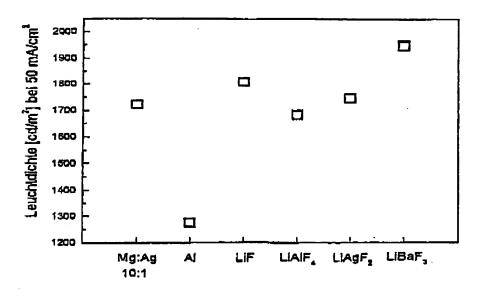


FIG 5

		_					
cansiation internation	PATENT COOPERATION TI	S _{TY}					
Salary	PCT	FE FE					
(all of of internation	ONAL PRELIMINARY EXAMI	NATION REPORT					
0 1	PATENT COOPERATION TO PCT ONAL PRELIMINARY EXAMI (PCT Article 36 and Rule 70) [100]					
Applicant's or agent's file reference 99P3169P	FOR FURTHER ACTION See No	tification of Transmittal of International ry Examination Report (Form PCT/IPEA/416)					
International application No. PCT/DE00/00783	International filing date (day/month/year) 13 March 2000 (13.03.00)	Priority date (day/month/year) 24 March 1999 (24.03.99)					
International Patent Classification (IPC) or n H01L 51/20	ational classification and IPC						
Applicant OSRAM OF	PTO SEMICONDUCTORS GMBH	I & CO. OHG					
1. This international preliminary examination report has been prepared by this International Preliminary Examining Authority and is transmitted to the applicant according to Article 36. 2. This REPORT consists of a total of4							
Date of submission of the demand	Date of completion	of this report					
24 October 2000 (24.10	0.00)	3 April 2001 (18.04.2001)					
Name and mailing address of the IPEA/EP	Authorized officer						
Facsimile No.	Telephone No						

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/DE00/00783

I. Basis of the report		
This report has been d under Article 14 are reference	rawn on the basis of (Replacement sh rred to in this report as "originally file	neets which have been furnished to the receiving Office in response to an invitation d" and are not annexed to the report since they do not contain amendments.):
	ational application as originally file	
the descrip	otion, pages1-17	, as originally filed,
	pages	, filed with the demand,
	pages	, filed with the letter of,
	pages	, filed with the letter of
the claims,	Nos. 1-10	, as originally filed,
	Nos.	, as amended under Article 19,
	Nos	, filed with the demand,
	Nos	, filed with the letter of,
	Nos.	, filed with the letter of
the drawing	gs, sheets/fig 1/3-3/3	, as originally filed,
	sheets/fig	, filed with the demand,
	sheets/fig	, filed with the letter of,
	sheets/fig	, filed with the letter of
2. The amendments have i	resulted in the cancellation of:	
the descrip	tion, pages	_
the claims,	Nos.	_
the drawing	gs, sheets/fig	<u>-</u>
This report has be to go beyond the	een established as if (some of) the a disclosure as filed, as indicated in t	amendments had not been made, since they have been considered he Supplemental Box (Rule 70.2(c)).
4. Additional observations	. if necessary:	
	,	
		,
		į
		ł

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

ternational application No.
PCT/DE 00/00783

v .	Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement

Statement			
Novelty (N)	Claims		YES
	Claims	1-5, 7-10	NO
Inventive step (IS)	Claims		YES
	Claims	6	NO
Industrial applicability (IA)	Claims	1-10	YES
	Claims		NO

2. Citations and explanations

1. Reference is made to the following document:

D1: EP-A-0 869 701 (MITSUBISHI CHEM CORP) 7 October 1998 (1998-10-07)

2. The component described in Claims 1-5 and 7-10 is not novel with respect to D1 (see the entire document, in particular Fig. 2, column 2, line 20 – column 11, line 53) (PCT Art. 33(2)).

D1 discloses an organic LED consisting of a glass substrate (1), an ITO anode bottom electrode (2), a hole transport layer (3a), an emission layer (3b), an Al-top cathode electrode (5) and a 0.2 to 20 nm thick charge carrier injection layer (4) made of e.g. Li₃AlF₅ (column 11, line 21).

3. The subject matter of Claim 6 is suggested by the list of materials in column 11, lines 13-50 in D1 (PCT Art. 33(3)).

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

national application No.
PCT/DE 00/00783

		of the internation	al application ha	ve been noted:		
Contrary to	PCT Rule 5.1(a	a)(ii), the des	cription does	not cite docu	ment D1 or	indicate
	prior art disclo					
					•	

VERTRAG ÜB DIE INTERNATIONALE ZU MMENARBEIT AUF DEM GEBIET, DES PATENTWESENS

PCT

ם'סבר	20	AFR	2001	
:				
-		***********		_
* VIEC			FOT	

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

(Artikel 36 und Regel 70 PCT)

Aktenzeicher 1999 P 31	des Anmelders oder Anwalts 69 P/GS	WEITERES VORG	siehe Mittei Vorläufigen	lung über die Übersendung des internationalen Prüfungsberichts (Formblatt PCT/IPEA/416)
Internationale	es Aktenzeichen	Internationales Anmeld	edatum(Tag/Monat/Jahr)	Prioritätsdatum (Tag/Monat/Tag)
PCT/DE00	/00783	13/03/2000		24/03/1999
	Patentklassifikation (IPK) oder	nationale Klassifikation ur	nd IPK	
H01L51/20)		, J	00/57499
Anmelder SIEMENS	AKTIENGESELLSCHAF	T et al.	` `	24/08/07
	nternationale vorläufige Prü e erstellt und wird dem Anm			nalen vorläufigen Prüfung beauftragten
2. Dieser I	BERICHT umfaßt insgesami	t 4 Blätter einschließlic	h dieses Deckblatts.	
unc	l/oder Zeichnungen, die geä	indert wurden und dies	em Bericht zugrunde I	ter mit Beschreibungen, Ansprüchen iegen, und/oder Blätter mit vor dieser : 607 der Verwaltungsrichtlinien zum PCT).
	nlagen umfassen insgesam			
				
3. Dieser E	Bericht enthält Angaben zu f	olgenden Punkten:		
1	☑ Grundlage des Berichts	;		
11	☐ Priorität			
111	Keine Erstellung eines	Gutachtens über Neuh	eit, erfinderische Tätig	keit und gewerbliche Anwendbarkeit
IV	Mangelnde Einheitlichk	eit der Erfindung		
V	Begründete Feststellungewerblichen Anwendb	g nach Artikel 35(2) hir arkeit; Unterlagen und	sichtlich der Neuheit, Erklärungen zur Stütz	der erfinderischen Tätigkeit und der ung dieser Feststellung
VI	 Bestimmte angeführte t 	Jnterlagen		
VII	Bestimmte M\u00e4ngel der i	internationalen Anmeld	lung	
VIII	☐ Bestimmte Bemerkunge	en zur internationalen A	Anmeldung	
Datum der Ein	reichung des Antrags		Datum der Fertigstellun	g dieses Berichts
24/10/2000			18.04.2001	
Prüfung beauf	stanschrift der mit der internation tragten Behörde:	nalen vorläufigen	Bevollmächtigter Bedie	nsteter (state of the state of
<i>a</i>))) □	uropäisches Patentamt I-80298 München el. +49 89 2399 - 0 Tx: 523656	epmu d	Werner, A	The state of the s
F	ax: +49 89 2399 - 4465		Tel. Nr. +49 89 2399 22	72

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER **PRÜFUNGSBERICHT**

Internationales Aktenzeichen PCT/DE00/00783

l.	Grund	lage	des	Berichts
----	-------	------	-----	-----------------

I.	Gr	Grundlage des Berichts							
1.	Au ein	fforderung nach Arti	ndteile der internationalen Anmeldung (<i>Ersatzblätter, die dem Anmeldeamt auf eine</i> ikel 14 hin vorgelegt wurden, gelten im Rahmen dieses Berichts als "ursprünglich hm nicht beigefügt, weil sie keine Änderungen enthalten (Regeln 70.16 und 70.17)):						
	1-1	7	ursprüngliche Fassung						
	Patentansprüche, Nr.:								
	1-1	0	ursprüngliche Fassung						
	Zei	chnungen, Blätter	:						
	1/3	-3/3	ursprüngliche Fassung						
2.	die	internationale Anme	ne: Alle vorstehend genannten Bestandteile standen der Behörde in der Sprache, in der eldung eingereicht worden ist, zur Verfügung oder wurden in dieser eingereicht, sofern hts anderes angegeben ist.						
		Bestandteile stand gereicht; dabei hand	en der Behörde in der Sprache: zur Verfügung bzw. wurden in dieser Sprache delt es sich um						
		die Sprache der Ül Regel 23.1(b)).	bersetzung, die für die Zwecke der internationalen Recherche eingereicht worden ist (nach						
		die Veröffentlichun	gssprache der internationalen Anmeldung (nach Regel 48.3(b)).						
		die Sprache der Ül ist (nach Regel 55.	bersetzung, die für die Zwecke der internationalen vorläufigen Prüfung eingereicht worden 2 und/oder 55.3).						
 Hinsichtlich der in der internationalen Anmeldung offenbarten Nucleotid- und/oder Aminosäuresequer internationale vorläufige Prüfung auf der Grundlage des Sequenzprotokolls durchgeführt worden, das: 									
		in der international	en Anmeldung in schriftlicher Form enthalten ist.						
		zusammen mit der	internationalen Anmeldung in computerlesbarer Form eingereicht worden ist.						
		bei der Behörde na	achträglich in schriftlicher Form eingereicht worden ist.						
		bei der Behörde na	achträglich in computerlesbarer Form eingereicht worden ist.						
			das nachträglich eingereichte schriftliche Sequenzprotokoll nicht über den It der internationalen Anmeldung im Anmeldezeitpunkt hinausgeht, wurde vorgelegt.						
			die in computerlesbarer Form erfassten Informationen dem schriftlichen entsprechen, wurde vorgelegt.						
4.	Aufo	grund der Änderung	en sind folgende Unterlagen fortgefallen:						

INTERNATIONALER VORLÄUFIGER PRÜFUNGSBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/DE00/00783

		Beschreibung,	Seiten:					
		Ansprüche,	Nr.:			•		
		Zeichnungen,	Blatt:					
5.	Dieser Bericht ist ohne Berücksichtigung (von einigen) der Änderungen erstellt worden, da diese aus den angegebenen Gründen nach Auffassung der Behörde über den Offenbarungsgehalt in der ursprünglich eingereichten Fassung hinausgehen (Regel 70.2(c)). (Auf Ersatzblätter, die solche Änderungen enthalten, ist unter Punkt 1 hinzuweisen;sie sind diesem Bericht beizufügen).							
6.	. Etwaige zusätzliche Bemerkungen:							
V.	Beg gew	ründete Feststellung erblichen Anwendba	g nach Artikel 35 arkeit; Unterlage	5(2) hinsichtli en und Erklär	lich der Neuheit, der erfinderischen Tätigke rungen zur Stützung dieser Feststellung	it und der		
1.	Fest	stellung						
	Neul	heit (N)	Ja: Nein:	Ansprüche Ansprüche	1-5,7-10			
	Erfin	derische Tätigkeit (E1	•	Ansprüche Ansprüche	6			
	Gew	erbliche Anwendbark	` '	Ansprüche Ansprüche	1-10			
					•			

2. Unterlagen und Erklärungen siehe Beiblatt

VII. Bestimmte Mängel der internationalen Anmeldung

Es wurde festgestellt, daß die internationale Anmeldung nach Form oder Inhalt folgende Mängel aufweist: siehe Beiblatt

Zu Punkt V

B gründ t F stst llung nach R g I 66.2(a)(ii) hinsichtlich d r N uh it, d r erfinderischen Tätigkeit und der gewerblichen Anwendbarkeit; Unterlagen und Erklärungen zur Stützung dieser Feststellung

- 1. Es wird auf die folgenden Dokumente verwiesen:
 - D1: EP-A-0 869 701 (MITSUBISHI CHEM CORP) 7. Oktober 1998 (1998-10-07)
- 2. Das Bauteil der Ansprüche 1-5, 7-10 ist gegenüber D1 (siehe das ganze Dokument, insbesondere, Fig. 2, Spalte 2, Zeile 20 Spalte 11, Zeile 53) nicht neu (Art. 33(2) PCT).
 - D1 offenbart eine organische LED bestehend aus einem Glas-Substrat (1), einer ITO-Anoden Bottom-Elektrode (2), einer Lochleitschicht (3a), einer Emissionsschicht (3b), einer Al- Top-Kathoden-Elektrode (5), und aus einer 0.2 bis 20 nm dicken Ladungsträgerinjektionsschicht (4) aus z.B. Li₃AlF₅ (Spalte 11, Zeile 21).
- 3. Der Gegenstand des Anspruchs 6 wird durch die Aufzählung der Materialien in Spalte 11, Zeile 13-50 in D1 nahegelegt (Art. 33(3) PCT).

Zu Punkt VII

Bestimmte Mängel der internationalen Anmeldung

Im Widerspruch zu den Erfordernissen der Regel 5.1 a) ii) PCT werden in der Beschreibung weder der in dem Dokument D1 offenbarte einschlägige Stand der Technik noch dieses Dokument angegeben.

PATENT COOPERATION TREATY

PCT

Translation INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70) 9 1022990 7

			11937210
Applicant's or agent's file reference //.	FOR FURTHER AC	CTION SeeNo	tificationofTransmittalofInternational Preliminary nation Report (Form PCT/IPEA/416)
International application No. PCT/DE/00783	International filing date 28 February 20		
International Patent Classification (IPC) or national classification and IPC B21H 3/04			
Applicant BAD DÜBEN PROFILWALZ-MASCHINEN GMBH			
 This international preliminary examination report has been prepared by this International Preliminary Examining Authority and is transmitted to the applicant according to Article 36. This REPORT consists of a total of sheets, including this cover sheet. This report is also accompanied by ANNEXES, i.e., sheets of the description, claims and/or drawings which have been amended and are the basis for this report and/or sheets containing rectifications made before this Authority (see Rule 70.16 and Section 607 of the Administrative Instructions under the PCT). These annexes consist of a total of sheets. 			
3. This report contains indications relating to the following items:			
Basis of the report Priority			
Date of submission of the demand		Date of completion of this report	
25 September 2001 (25.09.01)		19 February 2002 (19.02.2002)	
Name and mailing address of the IPEA/EP		Authorized officer	
Facsimile No.		Telephone No.	

Form PCT/IPEA/409 (cover sheet) (July 1998)

- I. Basis of report
- The basis of international preliminary examination report is the application as originally filed
- III. Non-establishment of opinion with regard to novelty, inventive step and industrial applicability
- 2. The question of whether the claimed invention appears to be novel, to involve an inventive step, or to be industrially applicable has not been and will not be the subject of an international preliminary examination (Article 34 (4) a) i), ii) PCT; see also international search report) for:
- 2.1 Applications with unnecessary independent claims (not more than one independent claim per category is generally required; Article 6 PCT).
- 2.2 Unsearched subject-matter (Article 17 (2) a), Rule 66.1 e) PCT).
- V. Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability
- 3. To the exten that the international preliminary examination has been carried out (see item III above), the following is pointed out (Article 35 (2) and (3) b) and Rule 70.7 and 70.8 ii) PCT):

In light of the documents cited in the international search report, it is considered that the invention as defined in the independent claims meets the criteria mentioned in Article 33 (1) PCT, i.e. appears to be novel, to involve an inventive step and to be industrially applicable.